

Chem.

83¹⁰⁷²

Chem.

Dulch, F. Ph.,

83 ^{um}
—

SYNOPTISCHE TABELLEN

ÜBER DIE

ATOMGEWICHTE

DER

EINFACHEN UND MEHRERER ZUSAMMENGESETZTER
KÖRPER

UND

ÜBER DAS VERHÄLTNISS DER BESTANDTHEILE
DER LETZTEREN,

VON

FRIEDR. PHIL. DULK,

Doctor der Philosophie und der Medicin, ordentlichem Professor der Chemie an der Albertus-Universität in Königsberg und Apotheker daselbst; der dasigen physikalisch-ökonomischen und der physikalisch-medicinischen Gesellschaft, sowie der zu Erlangen Mitglieder; der mineralogischen Gesellschaft zu Jena, des Apotheker-Vereins im nördlichen Deutschland, des Vereins studirender Pharmaceuten in München, der pharmaceutischen Gesellschaften zu St. Petersburg und von Rheinbaiern Ehrenmitglieder.

Leipzig,

Verlag von Leopold Voss.

1848.

229. B.

SYNOPTISCHE TABELLEN

ÜBER DIE

ATOMGEWICHTE

DER

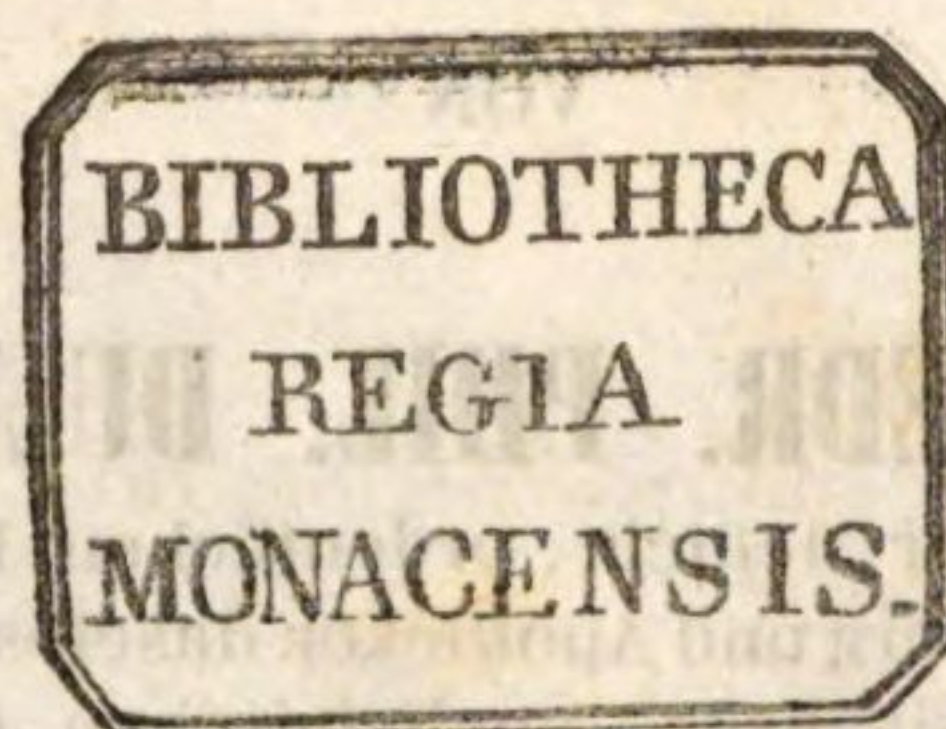
EINFACHEN UND MEHREREN ZUSAMMENGESETZTER

KÖRPER

UND

ÜBER DAS VERHÄLTNISS DER BESTANDTHEILE

DER FETTSÄUREN



Leipzig

Verlag von Leopold Voss

1858

Vorrede zur fünften Auflage.

Die meinem Commentar zur Preussischen Pharmacopoe beigefügten Tabellen über die Aequivalentgewichte der einfachen und mehrerer zusammengesetzter Körper, und über das Verhältniss der Bestandtheile der letzteren enthalten ausser den im Commentar abgehandelten Substanzen auch noch mehrere andere chemische Verbindungen, weshalb sie bei den verschiedenen Ausgaben des Commentars jedesmal noch in einem besondern Abdrucke erschienen sind. Da sich nun ihre Brauchbarkeit in den früheren Ausgaben bewährt hat, so habe ich auch diesmal einen besondern Abdruck derselben veranstaltet. Die Anordnung der Gegenstände in den Tabellen ist wesentlich dieselbe geblieben, die Zahlen sind aber fast sämmtlich verändert, indem die für viele einfache Körper veränderten Aequivalentgewichte ein verändertes Gewichtsverhältniss der Bestandtheile in den zusammengesetzten Körpern zur unmittelbaren Folge haben, so dass die Tabellen gänzlich umgerechnet worden sind, und die hier aufgeführten Zahlen als die den neueren Aequivalentgewichten entsprechenden anzunehmen sind.

Der Verfasser.

Vorrede zur fünften Auflage.

Die in dem Commentar zur Preussischen Pharmakopoe beigefüg-
ten Tabellen über die Äquivalentgewichte der einfachen und
rechter zusammen gesetzter Körper, und über das Verhältnis
der Bestandtheile der letztern enthalten ausser den im Com-
mentar abgehandelten Substanzen auch noch mehrere andere che-
mische Verbindungen, weshalb sie bei den verschiedenen Aus-
gaben des Commentars jedesmal noch in einem besondern Ab-
drucke erschienen sind. Da sich nun ihre Brauchbarkeit in den
früheren Ausgaben bewährt hat, so habe ich auch diesmal einen
besondern Abdruck derselben veranstaltet. Die Anordnung der
Gegenstände in den Tabellen ist wesentlich dieselbe geblieben,
die Zahlen sind aber fast sämtlich verändert, indem die für
viele einfache Körper veränderten Äquivalentgewichte ein ver-
ändertes Gewichtsverhältnis der Bestandtheile in den zusammen-
gesetzten Körpern zur unmittelbaren Folge haben, so dass die
Tabellen gänzlich ungenügend waren, und die hier an-
geführten Zahlen als die neuen Äquivalentgewichte an-
zusehen sind.

Der Verfasser.



I n h a l t.

A. Einfache Körper..... S. 7 B. Zusammengesetzte Radicale, welche sich chemisch wie einfache Körper verhalten. 9 C. Sauerstoffverbindungen 40 Unorganische Oxyde u. Säuren. D. Wasserstoffverbindungen.... 45 E. Stickstoffverbindungen 46 F. Schwefelverbindungen 47 G. Fluorverbindungen..... 24 H. Chlorverbindungen 25 I. Bromverbindungen 30 K. Jodverbindungen 32 L. Cyan- und Schwefelcyanver- bindungen..... 33 M. Sauerstoffsalze..... 35 Schwefelsaure Salze. Salpetersaure Salze. Phosphorsaure Salze. Chlorsaure Salze.	Jodsaure Salze. Kohlensaure Salze. Borsaure Salze. Oxalsaure Salze. Essigsäure Salze. Weinsaure Salze. Ameisensaure Salze. Arsensaure Salze. Chromsaure Salze. N. Organische Basen..... S. 64 O. Organische Säuren 63 a. Säuren, welche Verwand- lungsproducte von Pflanzen- stoffen sind. b. Fette Säuren. c. Fette Basen. P. Fette und Harze..... 74 Q. Aetherische Oele 75 R. Stärke. Gummi. Zucker... 77 S. Weinspirit. Aether. Holz- spiritus. Holzäther..... 79
---	--

Inhalt

A. Ethische Körper	1	Jodsaure Salze	27
B. Xanthinverbindungen	2	Kobalt-saure Salze	28
C. Sauerstoffverbindungen	3	Kupfer-saure Salze	29
D. Wasserstoffverbindungen	4	Kreosot-saure Salze	30
E. Stickstoffverbindungen	5	Kreosot-saure Salze	31
F. Schwefelverbindungen	6	Kreosot-saure Salze	32
G. Fluorverbindungen	7	Kreosot-saure Salze	33
H. Chlorverbindungen	8	Kreosot-saure Salze	34
I. Bromverbindungen	9	Kreosot-saure Salze	35
K. Jodverbindungen	10	Kreosot-saure Salze	36
L. Cyan- und Isocyanverbindungen	11	Kreosot-saure Salze	37
M. Sauerstoff-salze	12	Kreosot-saure Salze	38
N. Schwefel-salze	13	Kreosot-saure Salze	39
O. Phosphor-salze	14	Kreosot-saure Salze	40
P. Arsen-salze	15	Kreosot-saure Salze	41
Q. Antimon-salze	16	Kreosot-saure Salze	42
R. Zinn-salze	17	Kreosot-saure Salze	43
S. Blei-salze	18	Kreosot-saure Salze	44
T. Kupfer-salze	19	Kreosot-saure Salze	45
U. Eisen-salze	20	Kreosot-saure Salze	46
V. Nickel-salze	21	Kreosot-saure Salze	47
W. Cobalt-salze	22	Kreosot-saure Salze	48
X. Mangan-salze	23	Kreosot-saure Salze	49
Y. Zink-salze	24	Kreosot-saure Salze	50
Z. Cadmium-salze	25	Kreosot-saure Salze	51
AA. Barium-salze	26	Kreosot-saure Salze	52
AB. Strontium-salze	27	Kreosot-saure Salze	53
AC. Calcium-salze	28	Kreosot-saure Salze	54
AD. Magnesium-salze	29	Kreosot-saure Salze	55
AE. Natrium-salze	30	Kreosot-saure Salze	56
AF. Kalium-salze	31	Kreosot-saure Salze	57
AG. Ammonium-salze	32	Kreosot-saure Salze	58
AH. Lithium-salze	33	Kreosot-saure Salze	59
AI. Silber-salze	34	Kreosot-saure Salze	60
AJ. Gold-salze	35	Kreosot-saure Salze	61
AK. Quecksilber-salze	36	Kreosot-saure Salze	62
AL. Zinn-salze	37	Kreosot-saure Salze	63
AM. Antimon-salze	38	Kreosot-saure Salze	64
AN. Arsen-salze	39	Kreosot-saure Salze	65
AO. Vanadium-salze	40	Kreosot-saure Salze	66
AP. Chrom-salze	41	Kreosot-saure Salze	67
AQ. Mangan-salze	42	Kreosot-saure Salze	68
AR. Eisen-salze	43	Kreosot-saure Salze	69
AS. Nickel-salze	44	Kreosot-saure Salze	70
AT. Cobalt-salze	45	Kreosot-saure Salze	71
AU. Kupfer-salze	46	Kreosot-saure Salze	72
AV. Zink-salze	47	Kreosot-saure Salze	73
AW. Cadmium-salze	48	Kreosot-saure Salze	74
AX. Barium-salze	49	Kreosot-saure Salze	75
AY. Strontium-salze	50	Kreosot-saure Salze	76
AZ. Calcium-salze	51	Kreosot-saure Salze	77
BA. Magnesium-salze	52	Kreosot-saure Salze	78
BB. Natrium-salze	53	Kreosot-saure Salze	79
BC. Kalium-salze	54	Kreosot-saure Salze	80
BD. Ammonium-salze	55	Kreosot-saure Salze	81
BE. Lithium-salze	56	Kreosot-saure Salze	82
BF. Silber-salze	57	Kreosot-saure Salze	83
BG. Gold-salze	58	Kreosot-saure Salze	84
BH. Quecksilber-salze	59	Kreosot-saure Salze	85
BI. Zinn-salze	60	Kreosot-saure Salze	86
BJ. Antimon-salze	61	Kreosot-saure Salze	87
BK. Arsen-salze	62	Kreosot-saure Salze	88
BL. Vanadium-salze	63	Kreosot-saure Salze	89
BM. Chrom-salze	64	Kreosot-saure Salze	90
BN. Mangan-salze	65	Kreosot-saure Salze	91
BO. Eisen-salze	66	Kreosot-saure Salze	92
BP. Nickel-salze	67	Kreosot-saure Salze	93
BQ. Cobalt-salze	68	Kreosot-saure Salze	94
BR. Kupfer-salze	69	Kreosot-saure Salze	95
BS. Zink-salze	70	Kreosot-saure Salze	96
BT. Cadmium-salze	71	Kreosot-saure Salze	97
BU. Barium-salze	72	Kreosot-saure Salze	98
BV. Strontium-salze	73	Kreosot-saure Salze	99
BW. Calcium-salze	74	Kreosot-saure Salze	100
BX. Magnesium-salze	75	Kreosot-saure Salze	101
BY. Natrium-salze	76	Kreosot-saure Salze	102
BZ. Kalium-salze	77	Kreosot-saure Salze	103
CA. Ammonium-salze	78	Kreosot-saure Salze	104
CB. Lithium-salze	79	Kreosot-saure Salze	105
CC. Silber-salze	80	Kreosot-saure Salze	106
CD. Gold-salze	81	Kreosot-saure Salze	107
CE. Quecksilber-salze	82	Kreosot-saure Salze	108
CF. Zinn-salze	83	Kreosot-saure Salze	109
CG. Antimon-salze	84	Kreosot-saure Salze	110
CH. Arsen-salze	85	Kreosot-saure Salze	111
CI. Vanadium-salze	86	Kreosot-saure Salze	112
CJ. Chrom-salze	87	Kreosot-saure Salze	113
CK. Mangan-salze	88	Kreosot-saure Salze	114
CL. Eisen-salze	89	Kreosot-saure Salze	115
CM. Nickel-salze	90	Kreosot-saure Salze	116
CN. Cobalt-salze	91	Kreosot-saure Salze	117
CO. Kupfer-salze	92	Kreosot-saure Salze	118
CP. Zink-salze	93	Kreosot-saure Salze	119
CQ. Cadmium-salze	94	Kreosot-saure Salze	120
CR. Barium-salze	95	Kreosot-saure Salze	121
CS. Strontium-salze	96	Kreosot-saure Salze	122
CT. Calcium-salze	97	Kreosot-saure Salze	123
CU. Magnesium-salze	98	Kreosot-saure Salze	124
CV. Natrium-salze	99	Kreosot-saure Salze	125
CW. Kalium-salze	100	Kreosot-saure Salze	126
CX. Ammonium-salze	101	Kreosot-saure Salze	127
CY. Lithium-salze	102	Kreosot-saure Salze	128
CZ. Silber-salze	103	Kreosot-saure Salze	129
DA. Gold-salze	104	Kreosot-saure Salze	130
DB. Quecksilber-salze	105	Kreosot-saure Salze	131
DC. Zinn-salze	106	Kreosot-saure Salze	132
DD. Antimon-salze	107	Kreosot-saure Salze	133
DE. Arsen-salze	108	Kreosot-saure Salze	134
DF. Vanadium-salze	109	Kreosot-saure Salze	135
DG. Chrom-salze	110	Kreosot-saure Salze	136
DH. Mangan-salze	111	Kreosot-saure Salze	137
DI. Eisen-salze	112	Kreosot-saure Salze	138
DJ. Nickel-salze	113	Kreosot-saure Salze	139
DK. Cobalt-salze	114	Kreosot-saure Salze	140
DL. Kupfer-salze	115	Kreosot-saure Salze	141
DM. Zink-salze	116	Kreosot-saure Salze	142
DN. Cadmium-salze	117	Kreosot-saure Salze	143
DO. Barium-salze	118	Kreosot-saure Salze	144
DP. Strontium-salze	119	Kreosot-saure Salze	145
DQ. Calcium-salze	120	Kreosot-saure Salze	146
DR. Magnesium-salze	121	Kreosot-saure Salze	147
DS. Natrium-salze	122	Kreosot-saure Salze	148
DT. Kalium-salze	123	Kreosot-saure Salze	149
DU. Ammonium-salze	124	Kreosot-saure Salze	150
DE. Lithium-salze	125	Kreosot-saure Salze	151
DF. Silber-salze	126	Kreosot-saure Salze	152
DF. Gold-salze	127	Kreosot-saure Salze	153
DF. Quecksilber-salze	128	Kreosot-saure Salze	154
DF. Zinn-salze	129	Kreosot-saure Salze	155
DF. Antimon-salze	130	Kreosot-saure Salze	156
DF. Arsen-salze	131	Kreosot-saure Salze	157
DF. Vanadium-salze	132	Kreosot-saure Salze	158
DF. Chrom-salze	133	Kreosot-saure Salze	159
DF. Mangan-salze	134	Kreosot-saure Salze	160
DF. Eisen-salze	135	Kreosot-saure Salze	161
DF. Nickel-salze	136	Kreosot-saure Salze	162
DF. Cobalt-salze	137	Kreosot-saure Salze	163
DF. Kupfer-salze	138	Kreosot-saure Salze	164
DF. Zink-salze	139	Kreosot-saure Salze	165
DF. Cadmium-salze	140	Kreosot-saure Salze	166
DF. Barium-salze	141	Kreosot-saure Salze	167
DF. Strontium-salze	142	Kreosot-saure Salze	168
DF. Calcium-salze	143	Kreosot-saure Salze	169
DF. Magnesium-salze	144	Kreosot-saure Salze	170
DF. Natrium-salze	145	Kreosot-saure Salze	171
DF. Kalium-salze	146	Kreosot-saure Salze	172
DF. Ammonium-salze	147	Kreosot-saure Salze	173
DF. Lithium-salze	148	Kreosot-saure Salze	174
DF. Silber-salze	149	Kreosot-saure Salze	175
DF. Gold-salze	150	Kreosot-saure Salze	176
DF. Quecksilber-salze	151	Kreosot-saure Salze	177
DF. Zinn-salze	152	Kreosot-saure Salze	178
DF. Antimon-salze	153	Kreosot-saure Salze	179
DF. Arsen-salze	154	Kreosot-saure Salze	180
DF. Vanadium-salze	155	Kreosot-saure Salze	181
DF. Chrom-salze	156	Kreosot-saure Salze	182
DF. Mangan-salze	157	Kreosot-saure Salze	183
DF. Eisen-salze	158	Kreosot-saure Salze	184
DF. Nickel-salze	159	Kreosot-saure Salze	185
DF. Cobalt-salze	160	Kreosot-saure Salze	186
DF. Kupfer-salze	161	Kreosot-saure Salze	187
DF. Zink-salze	162	Kreosot-saure Salze	188
DF. Cadmium-salze	163	Kreosot-saure Salze	189
DF. Barium-salze	164	Kreosot-saure Salze	190
DF. Strontium-salze	165	Kreosot-saure Salze	191
DF. Calcium-salze	166	Kreosot-saure Salze	192
DF. Magnesium-salze	167	Kreosot-saure Salze	193
DF. Natrium-salze	168	Kreosot-saure Salze	194
DF. Kalium-salze	169	Kreosot-saure Salze	195
DF. Ammonium-salze	170	Kreosot-saure Salze	196
DF. Lithium-salze	171	Kreosot-saure Salze	197
DF. Silber-salze	172	Kreosot-saure Salze	198
DF. Gold-salze	173	Kreosot-saure Salze	199
DF. Quecksilber-salze	174	Kreosot-saure Salze	200
DF. Zinn-salze	175	Kreosot-saure Salze	201
DF. Antimon-salze	176	Kreosot-saure Salze	202
DF. Arsen-salze	177	Kreosot-saure Salze	203
DF. Vanadium-salze	178	Kreosot-saure Salze	204
DF. Chrom-salze	179	Kreosot-saure Salze	205
DF. Mangan-salze	180	Kreosot-saure Salze	206
DF. Eisen-salze	181	Kreosot-saure Salze	207
DF. Nickel-salze	182	Kreosot-saure Salze	208
DF. Cobalt-salze	183	Kreosot-saure Salze	209
DF. Kupfer-salze	184	Kreosot-saure Salze	210
DF. Zink-salze	185	Kreosot-saure Salze	211
DF. Cadmium-salze	186	Kreosot-saure Salze	212
DF. Barium-salze	187	Kreosot-saure Salze	213
DF. Strontium-salze	188	Kreosot-saure Salze	214
DF. Calcium-salze	189	Kreosot-saure Salze	215
DF. Magnesium-salze	190	Kreosot-saure Salze	216
DF. Natrium-salze	191	Kreosot-saure Salze	217
DF. Kalium-salze	192	Kreosot-saure Salze	218
DF. Ammonium-salze	193	Kreosot-saure Salze	219
DF. Lithium-salze	194	Kreosot-saure Salze	220
DF. Silber-salze	195	Kreosot-saure Salze	221
DF. Gold-salze	196	Kreosot-saure Salze	222
DF. Quecksilber-salze	197	Kreosot-saure Salze	223
DF. Zinn-salze	198	Kreosot-saure Salze	224
DF. Antimon-salze	199	Kreosot-saure Salze	225
DF. Arsen-salze	200	Kreosot-saure Salze	226
DF. Vanadium-salze	201	Kreosot-saure Salze	227
DF. Chrom-salze	202	Kreosot-saure Salze	228
DF. Mangan-salze	203	Kreosot-saure Salze	229
DF. Eisen-salze	204	Kreosot-saure Salze	230
DF. Nickel-salze	205	Kreosot-saure Salze	231
DF. Cobalt-salze	206	Kreosot-saure Salze	232
DF. Kupfer-salze	207	Kreosot-saure Salze	233
DF. Zink-salze	208	Kreosot-saure Salze	234
DF. Cadmium-salze	209	Kreosot-saure Salze	235
DF. Barium-salze	210	Kreosot-saure Salze	236
DF. Strontium-salze	211	Kreosot-saure Salze	237
DF. Calcium-salze	212	Kreosot-saure Salze	238
DF. Magnesium-salze	213	Kreosot-saure Salze	239
DF. Natrium-salze	214	Kreosot-saure Salze	240
DF. Kalium-salze	215	Kreosot-saure Salze	241
DF. Ammonium-salze	216	Kreosot-saure Salze	242
DF. Lithium-salze	217	Kreosot-saure Salze	243
DF. Silber-salze	218	Kreosot-saure Salze	244
DF. Gold-salze	219	Kreosot-saure Salze	245
DF. Quecksilber-salze	220	Kreosot-saure Salze	246
DF. Zinn-salze	221	Kreosot-saure Salze	247
DF. Antimon-salze	222	Kreosot-saure Salze	248
DF. Arsen-salze	223	Kreosot-saure Salze	249
DF. Vanadium-salze	224	Kreosot-saure Salze	250
DF. Chrom-salze	225	Kreosot-saure Salze	251
DF. Mangan-salze	226	Kreosot-saure Salze	252
DF. Eisen-salze	227	Kreosot-saure Salze	253
DF. Nickel-salze	228	Kreosot-saure Salze	254
DF. Cobalt-salze	229	Kreosot-saure Salze	255
DF. Kupfer-salze	230	Kreosot-saure Salze	256
DF. Zink-salze	231	Kreosot-saure Salze	257
DF. Cadmium-salze	232	Kreosot-saure Salze	258
DF. Barium-salze	233	Kreosot-saure Salze	259
DF. Strontium-salze	234	Kreosot-saure Salze	260
DF. Calcium-salze	235	Kreosot-saure Salze	261
DF. Magnesium-salze	236	Kreosot-saure Salze	262
DF. Natrium-salze	237	Kreosot-saure Salze	263
DF. Kalium-salze	238	Kreosot-saure Salze	264
DF. Ammonium-salze	239	Kreosot-saure Salze	265
DF. Lithium-salze	240	Kreosot-saure Salze	266
DF. Silber-salze	241	Kreosot-saure Salze	267

A. Einfache Körper.

Name.	Symbol.	Atomgewicht.
Aluminium, <i>Aluminium</i>	Al	170,90
	Al	344,80
Antimon, <i>Stibium</i>	Sb	806,452
	Sb	1612,903
Arsen, <i>Arsenum</i>	As	469,40
	As	938,80
Baryum, <i>Baryum</i>	Ba	855,29
Beryllium, <i>Beryllium</i> , <i>Glycium</i>	G	87,124
	G	174,248
Blei, <i>Plumbum</i>	Pb	1294,645
Bor, <i>Boron</i>	B	136,204
Brom, <i>Bromum</i>	Br	499,81
	Br	999,62
Cadmium, <i>Cadmium</i>	Cd	696,767
Calcium, <i>Calcium</i>	Ca	251,651
Cerium, <i>Cerium</i>	Ce	572,80?
Chlor, <i>Chlorum</i>	Cl	221,64
	Cl	443,28
Chrom, <i>Chromium</i>	Cr	328,87
	Cr	657,74
Didym, <i>Didymium</i>	D	
Eisen, <i>Ferrum</i>	Fe	350,527
	Fe	701,054
Erbium, <i>Erbium</i>	E	
Fluor, <i>Fluorum</i>	Fl	147,717
	Fl	235,435
Gold, <i>Aurum</i>	Au	1229,165
	Au	2458,33
Jod, <i>Jodum</i>	J	792,996
	J	1585,992
Iridium, <i>Iridium</i>	Ir	1232,08
	Ir	2464,16
Kalium, <i>Kalium</i>	K	488,856
Kobalt, <i>Cobaltum</i>	Co	368,65
	Co	737,30
Kohlenstoff, <i>Carbonicum</i>	C	75,12
	C	150,24
Kupfer, <i>Cuprum</i>	Cu	395,60
	Cu	791,20
Lanthan, <i>Lanthanium</i>	La	
Lithium, <i>Lithium</i>	Li	84,66

<i>Name.</i>	<i>Symbol.</i>	<i>Atomgewicht.</i>
Magnesium, <i>Magnesium</i>	Mg	458,44
Mangan, <i>Manganium</i>	Mn	344,684
	Mn	689,368
Molybdän, <i>Molybdaenum</i>	Mo	596,40
Natrium, <i>Natrium</i>	Na	289,729
	Na	579,458
Nickel, <i>Niccolum</i>	Ni	369,33
	Ni	738,66
Niobium, <i>Niobium</i>	Nb	
Norium, <i>Norium</i>	No	
Osmium, <i>Osmium</i>	Os	4242,624
	Os	2485,248
Palladium, <i>Palladium</i>	Pd	665,477
	Pd	4330,954
Phosphor, <i>Phosphorus</i>	P	496,0205
	P	392,044
Platin, <i>Platina</i>	Pt	4232,08
Quecksilber, <i>Hydrargyrum</i>	Hg	4254,29
	Hg	2502,58
Rhodium, <i>Rhodium</i>	R	654,962
	R	4303,924
Ruthenium, <i>Ruthenium</i>	Ru	
Sauerstoff, <i>Oxygenium</i>	O	400,0
Schwefel, <i>Sulphur</i>	S	200,75
	S	404,50
Selen, <i>Selenium</i>	Se	495,285
	Se	990,570
Silber, <i>Argentum</i>	Ag	4349,66
Silicium, <i>Silicium</i>	Si	277,778
Stickstoff, <i>Nitrogenium</i>	N	87,53
	N	475,06
Strontium, <i>Strontium</i>	Sr	545,929
Tantal, <i>Tantalum</i>	Ta	4448,365
	Ta	2296,73
Tellur, <i>Tellurium</i>	Te	804,76
	Te	4603,52
Terbium, <i>Terbium</i>	Tr	
Thorium, <i>Thorium</i>	Th	743,86
Titan, <i>Titanium</i>	Ti	344,69
Uran, <i>Uranium</i>	U	742,875
	U	4485,75
Vanadin, <i>Vanadium</i>	V	856,892
Wasserstoff, <i>Hydrogenium</i>	H	6,24
	H	42,48
Wismuth, <i>Bismuthum</i>	Bi	4330,377
	Bi	2660,754
Wolfram, <i>Wolframium</i>	W	4488,36
Yttrium, <i>Yttrium</i>	Y	
Zink, <i>Zincum</i>	Zn	406,594
Zinn, <i>Stannum</i>	Sn	735,294
	Sn	4470,588
Zirkonium, <i>Zirconium</i>	Zr	449,728
	Zr	839,456

B. Zusammengesetzte Radicale,

welche sich chemisch wie einfache Körper verhalten.

Name.	Formel.	Aequivalent- gewicht.
Imid?	NH	187,54
Amid	NH ²	200,02
Ammoniak	NH ³	212,50
Ammonium	NH ⁴	224,98
Cyan	C ² N≡Cy	325,30
Cyanuren	C ⁶ H ³ N ³	1013,34
Schwefelcyan oder Rhodan	C ² NS ²	726,80
Ueberschwefelcyan oder Xanthan	C ² NS ³	927,55
Rubean	C ² HNS ²	739,28
Uren	C ² HN	337,78
Paraban	C ³ N	400,42
Mellan	C ⁶ N ⁴	1150,96
Acetyl	C ⁴ H ³	337,92
Formyl	C ² H	162,72
Succinyl	C ⁴ H ²	325,44
Tartryl	C ⁴ H ²	325,44

C. Sauerstoffverbindungen.

Unorganische Oxyde und Säuren.

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Wasser	H 2 Vol. O 1 Vol.	$\dot{\text{H}} = 112,48$	H 11,095 O 88,905
Wasserstoffsupperoxyd	H 2 Vol. O 2 Vol.	$\ddot{\text{H}} = 212,48$	H 5,873 O 94,127
Kali, Kaliumoxyd, wasserfrei	— —	$\dot{\text{K}} = 588,856$	K 83,018 O 16,982
Kalihydrat, Aetzkali, <i>Hydras kalicus</i>	$\dot{\text{K}}$ 83 bis 82 H. DAVY $\dot{\text{H}}$ 17 bis 18	$\dot{\text{K}}\dot{\text{H}} = 701,336$	$\dot{\text{K}}$ 83,962 $\dot{\text{H}}$ 16,038
Kaliumsuperoxyd	K 65 GAY-LUS- O 35 SAC und THÉNARD	$\ddot{\text{K}} = 788,856$	K 61,97 O 38,03
Natron, Natriumoxyd, wasserfrei	Na 74,7 Dieselben O 25,3	$\dot{\text{Na}} = 389,729$	Na 74,344 O 25,659
Natronhydrat, Aetznatron, <i>Hydras natricus</i>	$\dot{\text{Na}}$ 76,14 Dieselben $\dot{\text{H}}$ 23,89	$\dot{\text{Na}}\dot{\text{H}} = 502,209$	$\dot{\text{Na}}$ 77,603 $\dot{\text{H}}$ 22,397
Natriumsuperoxyd	— —	$\ddot{\text{Na}} = 879,458$	Na 65,888 O 34,112
Lithion, Lithiumoxyd	— —	$\dot{\text{Li}} = 181,66$	L 44,952 O 55,048
Lithionhydrat, Aetzlithion, <i>Hydras lithicus</i>	— —	$\dot{\text{Li}}\dot{\text{H}} = 294,14$	$\dot{\text{L}}$ 61,76 $\dot{\text{H}}$ 38,24
Ammoniak	N 84,13 AM. BER- H 18,87 THOLLET	$\text{NH}^3 = 212,5$	N 82,384 H 17,619
Ammoniumoxyd	— —	$\text{NH}^4 = 324,98$	N 53,869 H 15,360 O 30,774
Baryterde, Baryumoxyd, wasserfrei	Ba 89,7 H. DAVY O 10,3	$\dot{\text{Ba}} = 955,29$	Ba 89,532 O 10,468
Baryterdehydrat, Aetzbaryt	— —	$\dot{\text{Ba}}\dot{\text{H}} = 1067,77$	$\dot{\text{Ba}}$ 89,466 $\dot{\text{H}}$ 10,534
Baryumsuperoxyd	— —	$\ddot{\text{Ba}} = 1055,29$	Ba 81,048 O 48,952
Baryumsuperoxydhydrat	LIEBIG und WÖHLER	$\ddot{\text{Ba}} + 6\dot{\text{H}} = 1730,17$	$\ddot{\text{Ba}}$ 60,993 $\dot{\text{H}}$ 39,007
Strontianerde, Strontiumoxyd, wasserfrei	Sr 84,67 STRO- O 15,33 MEYER	$\dot{\text{Sr}} = 645,929$	Sr 84,518 O 15,482

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Strontianerdehydrat, Aetzstrontian	— —	$\dot{\text{Sr}}\dot{\text{H}} = 758,409$	$\dot{\text{Sr}} \quad 85,17$ $\dot{\text{H}} \quad 14,83$
Strontiumsuper- oxyd	THÉNARD	$\ddot{\text{Sr}} = 745,929$	$\text{Sr} \quad 73,188$ $\text{O} \quad 26,812$
Kalkerde, Calcium- oxyd, wasserleer	Ca 72,8 H. DAVY O 27,2	$\dot{\text{Ca}} = 351,651$	$\text{Ca} \quad 71,563$ $\text{O} \quad 28,437$
Kalkerdehydrat, Aetzkalk, <i>Hydras calcicus</i>	$\dot{\text{Ca}} \quad 76,25$ GAY- $\dot{\text{H}} \quad 23,75$ LUSSAC	$\dot{\text{Ca}}\dot{\text{H}} = 464,13$	$\dot{\text{Ca}} \quad 75,765$ $\dot{\text{H}} \quad 24,235$
Calciumsuperoxyd	TRÉNARD	$\ddot{\text{Ca}} = 451,651$	$\text{Ca} \quad 55,718$ $\text{O} \quad 44,282$
Talkerde, Bittererde, Magnesia, Magne- siumoxyd, <i>Mag- nesia usta</i>	Mg 61,7 HISINGER O 38,3	$\dot{\text{Mg}} = 258,14$	$\text{Mg} \quad 61,261$ $\text{O} \quad 38,739$
Talkerdehydrat, <i>Hy- dras magnescus</i>	$\dot{\text{Mg}} \quad 69,75$ FYFE $\dot{\text{H}} \quad 30,25$	$\dot{\text{Mg}}\dot{\text{H}} = 370,62$	$\dot{\text{Mg}} \quad 69,651$ $\dot{\text{H}} \quad 30,349$
Thonerde, Alaun- erde, Aluminium- oxyd	Al 56,0 H. DAVY O 44,0	$\ddot{\text{Al}} = 641,80$	$\text{Al} \quad 53,256$ $\text{O} \quad 46,744$
Thonerdehydrat	$\ddot{\text{Al}} \quad 65,0$ BERZELIUS $\dot{\text{H}} \quad 35,0$	$\ddot{\text{Al}}\dot{\text{H}}^3 = 979,24$	$\ddot{\text{Al}} \quad 65,544$ $\dot{\text{H}} \quad 34,459$
Beryllerde, Glycin- erde, Beryllium- od. Glyciumoxyd	Be s. G 68,67 Der- O 31,33 selbe	$\ddot{\text{Be}}\text{s.}\ddot{\text{G}} = 474,248$	$\text{Be} \quad 36,742$ $\text{O} \quad 63,258$
Zirconerde, Zirco- niumoxyd	— Derselbe	$\ddot{\text{Z}} = 1139,456$	$\text{Z} \quad 73,672$ $\text{O} \quad 26,328$
Thorerde, Thorium- oxyd	— Derselbe	$\dot{\text{Th}} = 843,86$	$\text{Th} \quad 88,15$ $\text{O} \quad 11,85$
Kieselerde, Silicium- oxyd, Kieselsäure	Si 48,08 Derselbe O 51,92	$\ddot{\text{Si}} = 577,778$	$\text{Si} \quad 48,077$ $\text{O} \quad 51,923$
Manganoxydul	BERZELIUS	$\dot{\text{Mn}} = 444,684$	$\text{Mn} \quad 77,512$ $\text{O} \quad 22,488$
Manganoxyduloxyd	Derselbe	$\dot{\text{Mn}} + \ddot{\text{Mn}} = 1434,052$	$\text{Mn} \quad 72,107$ $\text{O} \quad 27,893$
Manganoxyd	Derselbe	$\ddot{\text{Mn}} = 989,368$	$\text{Mn} \quad 69,678$ $\text{O} \quad 30,322$
Mangansuperoxyd	Derselbe	$\ddot{\text{Mn}} = 544,684$	$\text{Mn} \quad 63,281$ $\text{O} \quad 36,719$
Mangansäure	MITSCHERLICH	$\ddot{\text{Mn}} = 644,684$	$\text{Mn} \quad 53,466$ $\text{O} \quad 46,534$
Uebermangansäure	Derselbe	$\ddot{\text{Mn}} = 1389,368$	$\text{Mn} \quad 49,617$ $\text{O} \quad 50,383$
Eisenoxydul	Fe 77 BUCHOLZ O 23	$\dot{\text{Fe}} = 450,527$	$\text{Fe} \quad 77,804$ $\text{O} \quad 22,196$
Eisenoxyduloxyd, Magnet Eisenstein	Fe 74,86 BERZELIUS O 28,14	$\dot{\text{Fe}}\ddot{\text{Fe}} = 1451,581$	$\text{Fe} \quad 72,444$ $\text{O} \quad 27,556$

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Eisenoxyd	Fe 69,85 STRO- O 30,15 MEYER	$\ddot{\text{Fe}} = 4004,054$	Fe 70,032 O 29,968
Eisensäure	H. ROSE	$\ddot{\text{Fe}} = 650,527$	Fe 53,884 O 46,116
Kobaltoxydul	Co 78,67 ROTH- O 21,33 HOFF	$\dot{\text{Co}} = 468,65$	Co 78,662 O 21,338
Kobaltoxydulhydrat	WINKELBLECH	$\dot{\text{Co}}\dot{\text{H}} = 584,13$	$\dot{\text{Co}}$ 80,628 $\dot{\text{H}}$ 49,372
Kobaltoxyd	Co 74,043 Derselbe O 29,101	$\ddot{\text{Co}} = 4037,30$	Co 74,079 O 28,921
Nickeloxydul	Ni 78,555 ROTH- O 21,445 HOFF	$\dot{\text{Ni}} = 469,33$	Ni 78,693 O 21,307
Nickeloxyd	WINKELBLECH	$\ddot{\text{Ni}} = 4038,66$	Ni 74,417 O 28,883
Zinkoxyd	Zn 80,0 PROUST O 20,0	$\dot{\text{Zn}} = 506,594$	Zn 80,26 O 49,74
Cadmiumoxyd	Cd 87,45 STRO- O 12,55 MEYER	$\dot{\text{Cd}} = 796,767$	Cd 87,449 O 42,551
Bleioxyd, Bleiglätte	Pb 92,8277 BERZE- O 7,1723 LIUS	$\dot{\text{Pb}} = 4394,645$	Pb 92,83 O 7,17
Bleisesquioxyd	WINKELBLECH	$\ddot{\text{Pb}} = 2888,29$	Pb 89,617 O 40,383
Mennige, Minium	DUMAS	$\dot{\text{Pb}} + \ddot{\text{Pb}} = 4283,935$	Pb 90,663 O 9,337
Bleibioxyd, braunes Bleisuperoxyd	Pb 86,54 BERZE- O 43,49 LIUS	$\ddot{\text{Pb}} = 4494,645$	Pb 86,617 O 43,381
Zinnoxydul	Sn 88,04 J. DAVY O 44,99	$\dot{\text{Sn}} = 835,294$	Sn 88,028 O 44,972
Zinnsesquioxydul	— —	$\ddot{\text{Sn}} = 1770,588$	Sn 83,057 O 46,943
Zinnoxyd	Sn 78,34 J. DAVY O 24,66	$\ddot{\text{Sn}} = 935,294$	Sn 78,646 O 24,384
Wismuthoxyd	Bi 89,863 LAGER- O 40,437 HJELM	$\ddot{\text{Bi}} = 2960,754$	Bi 89,87 O 40,43
Wismuthsuperoxyd	Bi 85,432 BRANDES O 44,568	$\ddot{\text{Bi}} = 4530,377$	Bi 86,934 O 43,069
Uranoxydul	— —	$\dot{\text{U}} = 842,875$	U 88,436 O 44,864
Uranoxyd	— —	$\ddot{\text{U}} = 4785,75$	U 83,20 O 46,80
Kupferoxydul	Cu 88,5 CHENE- O 44,5 VIX	$\dot{\text{Cu}} = 894,20$	Cu 88,779 O 44,221
Kupferoxyd	Cu 80,0 PROUST O 20,0	$\dot{\text{Cu}} = 495,60$	Cu 79,823 O 20,477

<i>Name.</i>	<i>Analyse.</i>	<i>Formel.</i>	<i>Rechnung.</i>
Quecksilberoxydul	Hg 96,16 FOURCROY O 3,84 und THÉNARD	$\dot{\text{Hg}} = 2602,58$	Hg 96,158 O 3,842
Quecksilberoxyd	Hg 92,4 Dieselben O 7,6	$\dot{\text{Hg}} = 1351,29$	Hg 92,60 O 7,40
Silberoxydul	WÖHLER	$\dot{\text{Ag}} = 2799,32$	Ag 96,428 O 3,572
Silberoxyd	— —	$\dot{\text{Ag}} = 1449,66$	Ag 93,102 O 6,898
Rhodiumoxydul	— —	$\dot{\text{R}} = 751,962$	R 86,701 O 13,299
Rhodiumoxyd	— —	$\ddot{\text{R}} = 1603,924$	R 81,296 O 18,704
Palladiumoxydul	Pd 87,56 BERZELIUS O 12,44	$\dot{\text{Pd}} = 765,477$	Pd 86,936 O 13,064
Palladiumoxyd	— —	$\ddot{\text{Pd}} = 865,477$	Pd 76,891 O 23,109
Platinoxidul	Pt 92,35 BERZELIUS O 7,65	$\dot{\text{Pt}} = 1333,499$	Pt 92,50 O 7,50
Platinoxid	Pt 87,00 CHENEVIX O 13,00	$\ddot{\text{Pt}} = 1433,499$	Pt 86,05 O 13,95
Iridiumoxydul	— —	$\dot{\text{Ir}} = 1332,08$	Ir 92,493 O 7,507
Iridiumsesequi- oxydul	— —	$\ddot{\text{Ir}} = 2764,16$	Ir 89,145 O 10,855
Iridiumoxyd	— —	$\ddot{\text{Ir}} = 1432,08$	Ir 86,034 O 13,966
Iridiumsesequioxid	— —	$\ddot{\text{Ir}} = 1532,08$	Ir 80,481 O 19,519
Osmiumoxydul	— —	$\dot{\text{Os}} = 1342,624$	Os 92,552 O 7,448
Osmiumsesequi- oxydul	— —	$\ddot{\text{Os}} = 2785,248$	Os 89,229 O 10,771
Osmiumoxyd	— —	$\ddot{\text{Os}} = 1442,624$	Os 86,136 O 13,864
Osmiumsäure	— —	$\ddot{\text{Os}} = 1542,624$	Os 80,553 O 19,447
Goldoxydul	— —	$\dot{\text{Au}} = 2558,33$	Au 96,091 O 3,909
Goldoxyd	— —	$\ddot{\text{Au}} = 2758,33$	Au 89,124 O 10,876
Titanoxydul	PIERRE	$\text{Ti} = 414,69$	Ti 75,886 O 24,114
Titanoxyd	— —	$\ddot{\text{Ti}} = 929,38$	Ti 67,72 O 32,28

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Titansäure	PIERRE	$\ddot{\text{Ti}} = 514,69$	Ti 61,444 O 38,859
Tantaloxyd	BERZELIUS	$\dot{\text{Ta}} = 1248,365$	Ta 94,99 O 8,04
Tantalsäure	Derselbe	$\ddot{\text{Ta}} = 2596,73$	Ta 88,447 O 11,553
Antimonoxyd	Sb 85 J. DAVY O 45	$\ddot{\text{Sb}} = 1912,904$	Sb 84,317 O 15,683
Antimonsaures Antimonoxyd oder antimonige Säure	Sb 80 THÉNARD O 20	$\ddot{\text{Sb}} + \ddot{\text{Sb}} = 2\ddot{\text{Sb}} = 4025,809$	Sb 80,128 O 19,872
Antimonsäure	Sb 77 PROUST O 23	$\ddot{\text{Sb}} = 2112,903$	Sb 76,336 O 23,664
Wolframoxyd	— —	$\ddot{\text{W}} = 1388,36$	W 85,595 O 14,405
Wolframsäure	— —	$\ddot{\text{W}} = 1488,36$	W 79,844 O 20,156
Molybdänoxydul	Mo 85,74 BERZELIUS O 14,29	$\dot{\text{Mo}} = 696,10$	Mo 85,634 O 14,366
Molybdänoxyd	Mo 75 Derselbe O 25	$\ddot{\text{Mo}} = 796,10$	Mo 74,878 O 25,122
Molybdänsäure	Mo 66,643 Derselbe D 33,387	$\ddot{\text{Mo}} = 896,10$	Mo 66,522 O 33,478
Vanadinsuboxyd, Vanadinoxydul	— —	$\dot{\text{V}} = 956,892$	V 89,549 O 10,451
Vanadinoxyd	— —	$\ddot{\text{V}} = 1056,892$	V 84,077 O 18,923
Vanadinsäure	— —	$\ddot{\text{V}} = 1156,892$	V 74,068 O 25,932
Chromoxydul	— —	$\dot{\text{Cr}} = 428,87$	Cr 76,68 O 23,32
Chromoxyd	BERLIN	$\ddot{\text{Cr}} = 957,74$	Cr 68,676 O 34,324
Chromsuperoxyd	— —	$\ddot{\text{Cr}} = 528,87$	Cr 62,183 O 37,817
Chromsäure	— —	$\ddot{\text{Cr}} = 628,87$	Cr 52,295 O 47,705
Arsenige Säure, weisser Arsenik	As 75,73 MITSCHERLICH O 24,27	$\ddot{\text{As}} = 1238,80$	As 75,783 O 24,217
Arsensäure	As 65,04 Derselbe O 34,96	$\ddot{\text{As}} = 1438,80$	As 65,249 O 34,751
Tellurige Säure	BERZELIUS	$\ddot{\text{Te}} = 1004,76$	Te 80,035 O 19,965
Tellursäure	Derselbe	$\ddot{\text{Te}} = 1104,76$	Te 72,774 O 27,229

<i>Name.</i>	<i>Analyse.</i>		<i>Formel.</i>	<i>Rechnung.</i>
Selenige Säure	BERZELIUS		$\ddot{\text{Se}} = 695,285$	Se 74,235 O 28,765
Selensäure	Derselbe		$\ddot{\text{Se}} = 795,285$	Se 62,278 O 37,722
Schweflige Säure	Derselbe		$\text{SO}^2 = \ddot{\text{S}} = 400,75$	S 50,094 O 49,906
Schwefelsäure, was- serfrei	S 42,05 O 57,95	RICHTER	$\text{SO}^3 = \ddot{\text{S}} = 500,75$	S 40,09 O 59,91
Schwefelsäure- hydrat	$\ddot{\text{S}}$ 84,0 H 49,0	H. DAVY	$\text{H}\ddot{\text{S}} = 643,23$	$\ddot{\text{S}}$ 84,658 O 48,342
Dithionige Säure od. unterschweflige Säure	— —		$\text{S}^2\text{O}^2 = 604,50$	S 66,75 O 33,25
Dithionsäure od. Un- terschwefelsäure	— —		$\text{S}^2\text{O}^5 = 904,50$	S 44,537 O 55,463
Trithionsäure	— —		$\text{S}^3\text{O}^5 = 1102,25$	S 54,638 O 45,362
Tetrathionsäure	— —		$\text{S}^4\text{O}^5 = 1303,00$	S 64,627 O 38,373
Stickstoffoxydul	N 63,3 O 36,7	H. DAVY	$\dot{\text{N}} = 275,06$	N 63,644 O 36,356
Stickstoffoxyd	N 46,754 O 53,246	BERZE- LIUS	$\ddot{\text{N}} = 375,06$	N 46,675 O 53,325
Salpetrige Säure	N 36,8 O 63,2	GAY- LUSSAC	$\ddot{\text{N}} = 475,06$	N 36,85 O 63,15
Untersalpetersäure, od. salpetrige Sal- petersäure, oder salpetersaures Stickstoffoxyd	— —		$\ddot{\text{N}} = 575,06 =$ $\ddot{\text{N}} + \ddot{\text{N}} = \ddot{\text{N}} + {}^2\ddot{\text{N}}$	N 30,442 O 69,558
Salpetersäure, was- serleer	— —		$\ddot{\text{N}} = 675,06$	N 25,932 O 74,068
Salpetersäurehydrat	— —		$\text{H}\ddot{\text{N}} = 787,54$	$\ddot{\text{N}}$ 85,72 H 44,28
Chlorsalpetersäure	— —		$\text{NCl}^2\text{O}^3 = 1364,62$	N 42,85 Cl 65,44 O 22,04
Phosphoroxyd	— —		$\text{P}^2\text{O} = 884,082$	P 88,689 O 44,344
Unterphosphorige Säure	H. ROSE		$\dot{\text{P}} = 492,044$	P 79,676 O 20,324
Phosphorige Säure	P 56,0 O 44,0	H. DAVY	$\ddot{\text{P}} = 692,044$	P 56,65 O 43,35
Phosphorsäure	P 43,823 O 56,177	BERZE- LIUS	$\ddot{\text{P}} = 892,044$ $\text{H}\ddot{\text{P}}. \text{H}^2\ddot{\text{P}}. \text{H}^3\ddot{\text{P}}.$	P 43,949 O 56,054

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Unterchlorige Säure	BALARD	$\dot{\text{Cl}} = 543,28$	Cl 84,593 O 48,407
Chlorige Säure	Cl 2 Vol. STADION O 3 »	$\ddot{\text{Cl}} = 743,28$	Cl 59,638 O 40,362
Unterchlorsäure, Chloroxyd nach BBRZELIUS	— —	$\ddot{\text{Cl}} = 843,28$ $2\ddot{\text{Cl}} = \ddot{\text{Cl}} + \ddot{\text{Cl}}$	Cl 52,566 O 47,434
Chlorsäure	Cl 2 Vol. GAY- O 5 » LUSSAC	$\ddot{\text{Cl}} = 943,28$	Cl 46,993 O 53,007
Ueberchlorsäure	Cl 2 Vol. STADION O 7 »	$\ddot{\text{Cl}} = 1143,28$	Cl 38,773 O 61,227
Bromsäure	Br 64,69 BALARD O 35,34	$\ddot{\text{Br}} = 1499,62$	Br 66,658 O 33,342
Jodsäure	J 75,76 GAY- O 24,24 LUSSAC	$\ddot{\text{J}} = 2085,992$	J 76,03 O 23,97
Ueberjodsäure	MAGNUS und AMMER- MÜLLER	$\ddot{\text{J}} = 2285,992$	J 69,379 O 30,621
Kohlenoxyd	C 4 Vol. GAY- O 4 » LUSSAC	$\dot{\text{C}} = 175,12$	C 42,896 O 57,104
Kohlensäure	C 27,38 Th. de O 72,62 SAUSSURE	$\ddot{\text{C}} = 275,12$	C 27,304 O 72,696
Mesoxalsäure	— —	$\text{C}^3\text{O}^4 = 625,36$	C 36,037 O 63,963
Honigsteinsäure	— —	$\text{C}^4\text{O}^3 = 600,48$	C 50,04 O 49,96
Krokonsäure	— —	$\text{C}^5\text{O}^4 = 775,60$	C 48,427 O 51,573
Borsäure	B 33,0 H. DAVY O 67,0	$\ddot{\text{B}} = 436,204$	B 31,225 O 68,775
Borsäure, krystalli- sirte	$\ddot{\text{B}}$ 57,0 Derselbe $\dot{\text{H}}$ 43,0	$\dot{\text{H}}\ddot{\text{B}} = \ddot{\text{H}}\ddot{\text{B}} + 2\dot{\text{H}}$ $= 773,644$	$\ddot{\text{B}}$ 56,38 $\dot{\text{H}}$ 43,62
Kieselsäure, s. Kie- selerde Cyansäure	— —	$\dot{\text{Cy}} = 425,30$	Cy 76,487 O 23,513

D. Wasserstoffverbindungen.

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Phosphorwasserstoff	H. ROSE	$\text{H}^3\text{P} = 429,484$	P 94,282 H 8,718
Kohlenwasserstoff, Grubengas	C 74,896 THOMSON H 25,104	$\text{H}^2\text{C} = 100,08$	C 75,06 H 24,94
Kohlenwasserstoff, ölbildendes Gas	C 85,5 Derselbe H 14,5	$\text{HC} = 87,60$	C 85,753 H 14,247
Antimonwasserstoff	— —	$\text{H}^3\text{Sb} = 1650,343$	Sb 97,73 H 2,27
Arsenwasserstoff	— —	$\text{H}^3\text{As} = 976,24$	As 96,165 H 3,835
Tellurwasserstoff	— —	$\text{HTe} = 814,24$	Te 98,467 H 1,533
Selenwasserstoff	— —	$\text{HSe} = 507,765$	Se 97,542 H 2,458
Schwefelwasserstoff	— —	$\text{HS} = 213,23$	S 94,447 H 5,853
Jodwasserstoffsäure	— —	$\text{HJ} = 1598,472$	J 99,219 H 0,781
Bromwasserstoffsäure	— —	$\text{HBr} = 1012,40$	Br 98,767 H 1,233
Chlorwasserstoffsäure	— —	$\text{HCl} = 455,76$	Cl 97,262 H 2,738
Fluorwasserstoffsäure	— —	$\text{HF} = 247,915$	F 94,966 H 5,034
Cyanwasserstoffsäure	— —	$\text{HCy} = 337,78$	Cy 96,308 H 3,692
Schwefelcyanwasserstoffsäure	— —	$\text{HSCy} = 739,18$	SCy 98,312 H 1,688

E. Stickstoffverbindungen.

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Amid	— —	$\text{H}^2\text{N} = 200,02$	N 87,522 H 12,478
Ammoniak	— —	$\text{H}^3\text{N} = 212,50$	N 82,35 H 17,65
Ammonium	— —	$\text{H}^4\text{N} = 224,98$	N 77,844 H 22,189
Cyan	— —	$\text{C}^2\text{N} = \text{Cy} = 325,30$	N 53,845 C 46,185
Schwefelcyan	S 55,85 LIEBIG	$\text{C}^2\text{NS}^2 = \text{CyS} = 726,80$	Cy 44,758 S 55,242
Mellan	— —	$\text{C}^6\text{N}^4 = 1150,96$	N 60,84 C 39,16

F. Schwefelverbindungen.

<i>Name.</i>	<i>Analyse.</i>	<i>Formel.</i>	<i>Rechnung.</i>
Schwefelkalium, erstes	— —	$\dot{K} = 689,606$	K 70,89 S 29,11
Schwefelkalium, zweites	— —	$\ddot{K} = 890,356$	K 54,905 S 45,095
Schwefelkalium, drittes	— —	$\dddot{K} = 1094,106$	K 44,804 S 55,196
Schwefelkalium, viertes	— —	$\dddot{K} = 1294,856$	K 37,844 S 62,159
Schwefelkalium, fünftes	— —	$\dddot{K} = 1492,606$	K 32,752 S 67,248
Schwefelnatrium, erstes	— —	$\dot{Na} = 490,479$	Na 59,074 S 40,929
Schwefelnatrium, zweites	— —	$\ddot{Na} = 694,229$	Na 44,945 S 58,085
Schwefelnatrium, drittes	— —	$\dddot{Na} = 894,979$	Na 32,482 S 67,518
Schwefelnatrium, viertes	— —	$\dddot{Na} = 1092,729$	Na 26,544 S 73,486
Schwefelnatrium, fünftes	— —	$\dddot{Na} = 1293,479$	Na 22,399 S 77,604
Schwefellithium	— —	$\dot{Li} = 282,44$	Li 28,945 S 74,085
Schwefelammo- nium, erstes	— —	$\dot{Am} = 425,73$	Am 52,245 S 47,755
Schwefelammo- nium, zweites	— —	$\ddot{Am} = 626,48$	Am 35,942 S 64,088
Schwefelammo- nium, drittes	— —	$\dddot{Am} = 827,23$	Am 27,497 S 72,803
Schwefelammo- nium, viertes	— —	$\dddot{Am} = 1027,98$	Am 24,886 S 78,114
Schwefelammo- nium, fünftes	— —	$\dddot{Am} = 1228,73$	Am 18,34 S 84,69
Schwefelammo- nium, sechstes	— —	$\dddot{Am} = 1630,23$	Am 13,804 S 86,199
Schwefelbaryum, erstes	— —	$\dot{Ba} = 1056,04$	Ba 80,99 S 49,04
Schwefelbaryum, zweites	— —	$\ddot{Ba} = 1256,79$	Ba 68,054 S 34,946
Schwefelbaryum, drittes	— —	$\dddot{Ba} = 1859,04$	Ba 46,04 S 53,99

<i>Name.</i>	<i>Analyse.</i>		<i>Formel.</i>	<i>Rechnung.</i>	
Schwefelstrontium, erstes	—	—	$\acute{\text{Sr}} = 746,679$	Sr S	73,445 26,885
Schwefelstrontium, zweites	—	—	$\ddot{\text{Sr}} = 947,429$	Sr S	57,622 42,378
Schwefelstrontium, drittes	—	—	$\text{Sr} = 1549,679$	Sr S	35,229 64,771
Schwefelcalcium, erstes	—	—	$\acute{\text{Ca}} = 452,404$	Ca S	55,626 44,374
Schwefelcalcium, zweites	—	—	$\ddot{\text{Ca}} = 653,154$	Ca S	38,529 61,471
Schwefelcalcium, drittes	—	—	$\text{Ca} = 1255,404$	Ca S	20,045 79,955
Schwefelmagnesium	—	—	$\acute{\text{Mg}} = 358,89$	Mg S	44,064 55,936
Schwefelmangan	Mn 62,58 S 37,42	ARFVED- SON	$\acute{\text{Mn}} = 545,434$	Mn S	63,193 36,807
Schwefeleisen, erstes	Fe 62,5 S 37,5	PROUST	$\acute{\text{Fe}} = 551,277$	Fe S	63,585 36,415
Schwefeleisen, zweites	Fe 52,64 S 47,36	Derselbe	$\ddot{\text{Fe}} = 4303,304$	Fe S	53,794 46,209
Schwefeleisen, drit- tes, Schwefelkies	Fe 45,7 S 54,3	HATCHET	$\text{Fe} = 752,027$	Fe S	46,644 53,389
Schwefelkobalt, erstes	—	ARFVEDSON	$\acute{\text{Co}} = 569,40$	Co S	64,744 35,256
Schwefelkobalt, zweites	—	Derselbe	$\ddot{\text{Co}} = 4339,55$	Co S	55,044 44,959
Schwefelkobalt, drittes	—	Derselbe	$\text{Co} = 770,15$	Co S	47,867 52,133
Schwefelnickel	Ni 64,8 S 35,2	H. ROSE	$\acute{\text{Ni}} = 570,08$	Ni S	64,786 35,214
Schwefelzink	—	—	$\acute{\text{Zn}} = 607,344$	Zn S	66,946 33,054
Schwefelkadmium	Cd 78,02 S 24,98	STRO- MEYER	$\acute{\text{Cd}} = 897,517$	Cd S	77,633 22,367
Schwefelblei	Pb 86,23 S 43,77	VAUQUE- LIN	$\acute{\text{Pb}} = 4495,395$	Pb S	86,575 43,425
Schwefelzinn, erstes	—	—	$\acute{\text{Sn}} = 936,044$	Sn S	78,553 21,447
Schwefelzinn, zweites	—	—	$\ddot{\text{Sn}} = 2072,838$	Sn S	70,94 29,06
Schwefelzinn, drit- tes, Musivgold	Sn 63,6 S 36,4	J. DAVY	$\text{Sn} = 4436,794$	Sn S	64,684 35,319
Schwefelwismuth, erstes	—	—	$\acute{\text{Bi}} = 4534,427$	Bi S	86,89 43,44

<i>Name.</i>	<i>Analyse.</i>	<i>Formel.</i>	<i>Rechnung.</i>
Schwefelwismuth, zweites	Bi 80,98 H. ROSE S 19,02	$\overset{'''}{\text{Bi}} = 3263,00$	Bi 81,543 S 18,457
Schwefelkupfer, erstes	Cu 78,69 VAUQUE- S 21,34 LIN	$\overset{\cdot}{\text{Cu}} = 991,95$	Cu 79,762 S 20,238
Schwefelkupfer, zweites	— —	$\overset{\cdot}{\text{Cu}} = 596,35$	Cu 66,337 S 33,663
Schwefelquecksil- ber, erstes	SEFSTRÖM	$\overset{\cdot}{\text{Hg}} = 2703,33$	Hg 92,574 S 7,426
Schwefelquecksil- ber, zweites	Hg 86,26 Derselbe S 13,74	$\overset{\cdot}{\text{Hg}} = 1452,04$	Hg 86,175 S 13,825
Schwefelsilber	Ag 87,27 VAUQUE- S 12,73 LIN	$\overset{\cdot}{\text{Ag}} = 1550,41$	Ag 87,052 S 12,948
Schwefelpalladium	— —	$\overset{\cdot}{\text{Pd}} = 866,227$	Pd 76,825 S 23,175
Schwefelplatin, erstes	— —	$\overset{\cdot}{\text{Pt}} = 1432,83$	Pt 85,99 S 14,01
Schwefelplatin, zweites	— —	$\overset{''}{\text{Pt}} = 1633,58$	Pt 75,422 S 24,578
Schwefeliridium, erstes	— —	$\overset{\cdot}{\text{Ir}} = 1432,83$	Ir 85,99 S 14,01
Schwefeliridium, zweites	— —	$\overset{''}{\text{Ir}} = 1633,58$	Ir 75,422 S 24,578
Schwefelrhodium	— —	$\overset{'''}{\text{R}} = 1906,174$	R 68,406 S 31,594
Schwefelosmium, erstes	— —	$\overset{\cdot}{\text{Os}} = 1443,374$	Os 86,092 S 13,908
Schwefelosmium, zweites	— —	$\overset{''}{\text{Os}} = 3087,498$	Os 80,494 S 19,506
Schwefelosmium, drittes	— —	$\overset{''}{\text{Os}} = 1644,124$	Os 75,58 S 24,42
Schwefelgold, erstes	— —	$\overset{\cdot}{\text{Au}} = 2659,08$	Au 92,45 S 7,55
Schwefelgold, zweites	— —	$\overset{'''}{\text{Au}} = 3060,58$	Au 80,322 S 19,678
Schwefeltitan	— —	$\overset{''}{\text{Ti}} = 716,19$	Ti 43,94 S 56,06
Schwefeltantal	— —	$\overset{'''}{\text{Ta}} = 2898,98$	Ta 79,225 S 20,775
Schwefelantimon, erstes	— —	$\overset{'''}{\text{Sb}} = 2215,153$	Sb 72,822 S 27,178
Schwefelantimon, zweites	— —	$\overset{''}{\text{Sb}} = 2616,653$	Sb 64,64 S 38,36
Schwefelwolfram, erstes	— —	$\overset{''}{\text{W}} = 1589,86$	W 74,746 S 25,254

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Schwefelwolfram, zweites	— —	$\ddot{W} = 1790,61$	W 66,366 S 33,634
Schwefelmolybdän, erstes	— —	$\ddot{Mo} = 997,60$	Mo 59,754 S 40,246
Schwefelmolybdän, zweites	— —	$\ddot{Mo} = 1198,35$	Mo 49,743 S 50,257
Schwefelmolybdän, drittes	— —	$\ddot{Mo} = 1399,10$	Mo 42,606 S 57,394
Schwefelvanadin, erstes	— —	$\ddot{V} = 1258,392$	V 68,094 S 31,906
Schwefelvanadin, zweites	— —	$\ddot{V} = 1459,142$	V 58,634 S 41,369
Schwefelchrom, erstes	— —	$\ddot{Cr} = 1259,99$	Cr 52,202 S 47,798
Schwefelchrom, zweites	— —	$\ddot{Cr} = 934,12$	Cr 35,32 S 64,68
Schwefelarsen, er- stes, schwarzes	— —	$As^6S = 5833,55$	As 96,56 S 3,44
Schwefelarsen, zweites, rothes, Realgar	As 69,57 LAUGIER S 30,43	$\ddot{As} = 1340,30$	As 70,044 S 29,956
Schwefelarsen, drit- tes, Auripigment	As 64,86 Derselbe S 38,14	$\ddot{As} = 1544,05$	As 60,919 S 39,081
Schwefelarsen, viertes	— —	$\ddot{As} = 100 \ddot{As} = 1942,55$	80,3 $\ddot{As}$ As 48,328 S 51,672
Schwefelarsen, fünftes	— —	$AsS^{18} = 4552,30$	As 20,623 S 79,377
Schwefeltellur, erstes	— —	$\ddot{Te} = 1203,26$	Te 66,632 S 33,368
Schwefeltellur, zweites	— —	$\ddot{Te} = 1404,04$	Te 57,105 S 42,895
Schwefelselen	— —	$\ddot{Se} = 896,785$	Se 55,229 S 44,771
Schwefelsilicium	— —	$\ddot{Si} = 880,028$	Si 34,565 S 68,435
Schwefelkohlenstoff	C 15,17 BERZELIUS S 84,83 u. MARCET	$\ddot{C} = 476,62$	C 15,761 S 84,239
Schwefelphosphor, erster	— —	$\dot{P} = 592,794$	P 66,135 S 33,865
Schwefelphosphor, zweiter	— —	$\ddot{P} = 994,294$	P 39,488 S 60,512
Schwefelphosphor, dritter	— —	$\ddot{P} = 1395,794$	P 28,087 S 71,913

G. Fluorverbindungen.

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Fluorkalium	— —	$\text{KFl} = 724,294$	K 67,494 Fl 32,506
» » saures	— —	$\text{KFl} + \text{HFl} = 972,206$	K 50,283 H 4,284 Fl 48,433
Kieselfluorkalium	— —	$3\text{KFl} + 2\text{SiFl}^3 = 4444,03$	K 35,44 Si 43,44 Fl 54,15
Fluornatrium	— —	$\text{NaFl} = 525,464$	Na 55,47 Fl 44,83
» » saures	— —	$\text{NaFl} + \text{HFl} = 773,079$	Na 37,47 Fl 60,94 H 4,62
Fluorlithium	— —	$\text{LiFl} = 347,095$	Li 25,755 Fl 74,245
Fluorammonium	— —	$\text{NH}^4\text{Fl} = 460,445$	Am 48,866 Fl 54,134
Fluorbaryum	— —	$\text{BaFl} = 4090,725$	Ba 78,444 Fl 24,586
Kieselfluorbaryum	— —	$3\text{BaFl} + 2\text{SiFl}^3 = 5240,34$	Ba 48,964 Si 40,600 Fl 40,435
Fluorstrontium	— —	$\text{SrFl} = 784,364$	Sr 69,86 Fl 30,44
Fluorcalcium, Flussspath	— —	$\text{CaFl} = 487,086$	Ca 54,662 Fl 48,338
Fluormagnesium	— —	$\text{MgFl} = 393,575$	Mg 40,482 Fl 59,848
Eisenfluorür	— —	$\text{FeFl} = 585,962$	Fe 59,82 Fl 40,48
» » kry- stallisirt	— —	$\text{FeFl} + 2\text{H} = 840,922$	Fe 43,228 Fl 29,034 H 27,744
Eisenfluorid	— —	$\text{FeFl}^3 = 4407,356$	Fe 49,845 Fl 50,485
Fluorzink	— —	$\text{ZnFl} = 642,026$	Zn 63,33 Fl 36,67

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Fluorblei	— —	$\text{PbFl} = 1530,080$	Pb 84,642 Fl 45,388
Zinnfluorür	— —	$\text{SnFl} = 970,729$	Sn 75,743 Fl 24,257
Zinnfluorid	— —	$\text{SnF}^2 = 1206,162$	Sn 60,96 Fl 39,04
Fluorwismuth	— —	$\text{BiFl} = 1565,842$	Bi 84,96 Fl 45,04
Kupferfluorür	— —	$\text{CuFl} = 1026,635$	Cu 77,066 Fl 22,034
Kupferfluorid	— —	$\text{CuFl} = 631,035$	Cu 62,694 Fl 37,309
Quecksilberfluorür	— —	$\text{HgFl} = 2738,045$	Hg 94,402 Fl 8,598
Quecksilberfluorid	— —	$\text{HgFl} = 1486,725$	Hg 84,464 Fl 45,836
Fluorsilber	— —	$\text{AgFl} = 1585,095$	Ag 85,45 Fl 44,85
Platinfluorid	— —	$\text{PtFl}^2 = 1702,948$	Pt 72,35 Fl 27,65
Antimonfluorür	— —	$\text{SbFl}^3 = 2349,205$	Sb 69,546 Fl 30,454
Fluorbor	— —	$\text{BFl}^3 = 842,506$	B 46,466 Fl 83,834
Fluorsilicium	— —	$\text{SiFl}^3 = 984,080$	Si 28,222 Fl 74,778

H. Chlorverbindungen.

<i>Name.</i>	<i>Analyse.</i>	<i>Formel.</i>	<i>Rechnung.</i>
Chlorkalium	K 53 URE Cl 47	KCl = 932,436	K 52,445 Cl 47,555
Chlornatrium, Kochsalz	Na 39,98 Derselbe Cl 60,02	NaCl = 733,009	Na 39,526 Cl 60,474
Chlorlithium	Li 39,94 ARFVED- HCl 60,06 SON	LiCl = 524,94	Li 45,556 Cl 84,444
Chlorammonium, salzsaures Am- moniak, Salmiak	NH ³ 34,95 BERZE- HCl 68,05 LIUS	NH ⁴ Cl = 668,26	NH ⁴ 33,666 Cl 66,334
Chlorbaryum, salz- saure Baryterde	— —	BaCl = 4298,57	Ba 65,864 Cl 34,136
Chlorbaryum, kry- stallisirt	— —	BaCl + 2 H = 4523,53	Ba 56,439 Cl 29,095 H 44,766
Chlorstrontium	— —	SrCl = 989,209	Sr 55,488 Cl 44,812
» » kry- stallisirt	— —	SrCl + 6 H = 4664,089	Sr 32,807 Cl 26,638 H 40,555
Chlorcalcium, salz- saure Kalkerde	— —	CaCl = 694,934	Ca 36,242 Cl 63,788
Chlorcalcium, kry- stallisirt	— —	CaCl + 6 H = 4369,844	Ca 48,374 Cl 32,360 H 49,269
Chlorcalcium, ba- sisch	— —	CaCl + 3 Ca + 45 H = 3437,084	Ca 7,324 Cl 42,897 Ca 30,694 H 49,088
Chlormagnesium, salzsaure Bitter- erde	— —	MgCl = 604,42	Mg 26,294 Cl 73,706
Chloraluminium	— —	AlCl ³ = 4674,64	Al 20,447 Cl 79,553
» » kry- stallisirt	— —	AlCl ³ + 12 H = 3024,40	Al 44,342 Cl 44,044 H 44,674

<i>Name.</i>	<i>Analyse.</i>	<i>Formel.</i>	<i>Rechnung.</i>
Chlorberyllium	— —	$G\text{Cl}^3 = 1446,964$	G 6,448 Cl 93,852
Chlorzirconium	— —	$Zr\text{Cl}^3 = 2469,296$	Zr 38,697 Cl 64,303
Chlorthorium	— —	$\text{ThCl} = 4187,44$	Th 62,659 Cl 37,341
Manganchlorür	Mn 44,25 ARFVED- Cl 55,75 SON	$\text{MnCl} = 787,964$	Mn 43,743 Cl 56,257
Manganchlorid	— —	$\text{MnCl}^3 = 4674,524$	Mn 20,585 Cl 79,415
Eisenchlorür	Fe 46,57 J. DAVY Cl 53,43	$\text{FeCl} = 793,807$	Fe 44,458 Cl 55,842
» » kry- stallisirt	— —	$\text{FeCl} + 4 \dot{\text{H}} = 1243,727$	Fe 28,483 Cl 35,644 $\dot{\text{H}}$ 36,476
Eisenchlorid	Fe 35,4 DAVY Cl 64,9	$\text{FeCl}^3 = 2030,894$	Fe 34,549 Cl 65,481
Chlorkobalt	— —	$\text{CoCl} = 844,93$	Co 45,404 Cl 54,596
Chlornickel	— —	$\text{NiCl} = 842,64$	Ni 45,450 Cl 54,550
Chlorzink	Zn 50 J. DAVY Cl 50	$\text{ZnCl} = 849,874$	Zn 47,844 Cl 52,459
Chlorcadmium	Cd 64,3877 STRO- Cl 38,8423 MEYER	$\text{CdCl} = 4440,047$	Cd 64,447 Cl 38,883
Chlorblei	Pb 74,22 J. DAVY Cl 25,78	$\text{PbCl} = 4737,925$	Pb 74,494 Cl 25,506
Zinnchlorür	Sn 62,22 Derselbe Cl 37,78	$\text{SnCl} = 4478,574$	Sn 62,288 Cl 37,642
» » krystal- lisirt, Zinnsalz	— —	$\text{SnCl} + \dot{\text{H}} = 4294,054$	Sn 56,954 Cl 34,334 $\dot{\text{H}}$ 8,742
Zinnchlorid	Sn 42,4 J. DAVY Cl 57,9	$\text{SnCl}^2 = 4621,854$	Sn 45,337 Cl 54,663
Chlorwismuth	Bi 66,4 Derselbe Cl 33,6	$\text{BiCl} = 4773,657$	Bi 57,009 Cl 24,994
Uranchlorür	— —	$\text{UCl} = 4486,455$	U 62,628 Cl 37,372
Uranchlorid	— —	$\text{UCl}^3 = 2845,59$	U 52,768 Cl 47,232
Kupferchlorür	Cu 64 J. DAVY Cl 36	$\text{CuCl} = 4234,48$	Cu 64,094 Cl 35,909
Kupferchlorid	Cu 47 Derselbe Cl 53	$\text{CuCl} = 838,88$	Cu 47,459 Cl 52,844

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Quecksilberchlorür	Hg 85 ZABOADA Cl 15	$\text{HgCl} = 2945,86$	Hg 84,953 Cl 15,047
Quecksilberchlorid	Hg 75,5 BERG- Cl 24,5 MANN	$\text{HgCl} = 1694,57$	Hg 73,844 Cl 26,159
» » basisches	Hg 80 GROU- HgCl 20 VELLE	$\text{HgCl} + 5 \text{Hg} = 8454,02$	Hg 88,842 Cl 5,240 O 5,918
Quecksilberpräcipitat, weisser, <i>Mercurius praecipitatus albus</i> , Quecksilberchlorid mit Quecksilberamid	KANE und ULLGREN	$\text{HgCl} + \text{HgNH}^2 = 3445,88$	Hg 79,554 Cl 14,094 N 5,564 H 0,794 $6,358 \text{NH}^2 = 6,755 \text{NH}^3$
Chlorsilber	— —	$\text{AgCl} = 1792,94$	Ag 75,276 Cl 24,724
Rhodiumchlorür	— —	$\text{RCl} = 1095,242$	R 59,527 Cl 40,492
Rhodiumchlorid	— —	$\text{RCl}^3 = 2633,764$	R 49,508 Cl 50,492
Palladiumchlorür	— —	$\text{PdCl} = 1108,757$	Pd 60,020 Cl 39,980
Palladiumchlorid	— —	$\text{PdCl}^2 = 1552,037$	Pd 42,878 Cl 57,122
Platinchlorür	— —	$\text{PtCl} = 1675,36$	Pt 73,542 Cl 26,458
Platinchlorid	— —	$\text{PtCl}^2 = 2118,64$	Pt 58,154 Cl 44,846
Chlorplatinkalium	— —	$\text{KCl} + \text{PtCl}^2 = 3050,776$	K 46,024 = 49,302 K Pt 40,385 Cl 43,594
Chlorplatinnatrium	— —	$\text{NaCl} + \text{PtCl}^2 = 2854,65$	Na 40,460 Pt 43,206 Cl 46,634
Chlorplatinammo- nium	— —	$\text{NH}^4\text{Cl} + \text{PtCl}^2 = 2786,90$	N 6,282 H 4,792 $7,626 \text{NH}^3$ Pt 44,209 Cl 47,717
Iridiumchlorür	— —	$\text{IrCl} = 1675,36$	Ir 73,542 Cl 26,458
Iridiumsесqui- chlorür	— —	$\text{IrCl}^3 = 3794,00$	Ir 64,949 Cl 35,051
Iridiumchlorid	— —	$\text{IrCl}^2 = 2118,64$	Ir 58,155 Cl 44,845
Iridiumsесqui- chlorid	— —	$\text{IrCl}^3 = 2564,92$	Ir 48,092 Cl 54,908

<i>Name.</i>	<i>Analyse.</i>	<i>Formel.</i>	<i>Rechnung.</i>
Osmiumchlorür	— —	$\text{OsCl} = 1685,904$	Os 73,707 Cl 26,293
Osmiumsesequi- chlorür	— —	$\text{OsCl}^3 = 3815,088$	Os 65,443 Cl 34,857
Osmiumchlorid	— —	$\text{OsCl}^2 = 2429,184$	Os 58,364 Cl 44,639
Osmiumsesequi- chlorid	— —	$\text{OsCl}^3 = 2572,464$	Os 48,305 Cl 54,695
Goldchlorür	— —	$\text{AuCl} = 2904,64$	Au 84,723 Cl 45,277
Goldchlorid	— —	$\text{AuCl}^3 = 3788,17$	Au 64,895 Cl 35,405
Titanchlorid	— —	$\text{TiCl}^2 = 4204,25$	Ti 26,496 Cl 73,804
Antimonchlorid	Sb 53,27 H. ROSE Cl 46,73	$\text{SbCl}^3 = 2942,743$	Sb 54,809 Cl 45,491
Antimonsuper- chlorid	— —	$\text{SbCl}^5 = 3829,303$	Sb 42,420 Cl 57,880
Molybdänchlorür	— —	$\text{MoCl} = 4039,38$	Mo 57,354 Cl 42,649
Molybdänchlorid	— —	$\text{MoCl}^2 = 4482,66$	Mo 40,205 Cl 59,795
Molybdänsuper- chlorid	— —	$\text{MoCl}^3 = 4925,94$	Mo 30,954 Cl 69,049
Vanadinchlorid	— —	$\text{VCl}^2 = 4743,452$	V 49,149 Cl 50,851
Vanadinsuper- chlorid	— —	$\text{VCl}^3 = 2486,732$	V 39,186 Cl 60,814
Chromchlorür	MOBERG	$\text{CrCl} = 772,45$	Cr 42,592 Cl 57,408
Chromchlorid	— —	$\text{CrCl}^3 = 4987,58$	Cr 33,093 Cl 66,907
Chromsuperchlorür	— —	$\text{CrCl}^2 = 4245,43$	Cr 27,058 Cl 72,942
Chromsuperchlorid	— —	$\text{CrCl}^3 = 4658,74$	Cr 49,827 Cl 80,173
Chromsuperchlorid mit Chromsäure	— —	$\text{CrCl}^3 + 2 \ddot{\text{Cr}} = 2946,45$	Cr 44,276 Cl 45,598 $\ddot{\text{Cr}}$ 43,426
Tellurchlorür	— —	$\text{TeCl} = 4245,04$	Te 64,396 Cl 35,604
Tellurchlorid	— —	$\text{TeCl}^2 = 4688,32$	Te 47,488 Cl 52,512
Arsensuperchlorür	As 40 J. DAVY Cl 60	$\text{AsCl}^3 = 2268,64$	As 44,382 Cl 58,618

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Selenchlorid	— —	$\text{SeCl} = 716,925$	Se 69,085 Cl 30,915
Selensuperchlorid	— —	$\text{SeCl} = 938,565$	Se 52,774 Cl 47,229
Schwefelchlorür	— —	$\text{S}^2\text{Cl} = 844,78$	S 47,527 Cl 52,473
Schwefelchlorid	— —	$\text{SeI} = 644,03$	S 34,174 Cl 68,829

I. Bromverbindungen.

<i>Name.</i>	<i>Analyse.</i>	<i>Formel.</i>	<i>Rechnung.</i>
Bromkalium	— —	$\text{KBr} = 1488,476$	K 32,843 Br 67,157
Bromnatrium	— —	$\text{NaBr} = 1289,349$	Na 22,474 Br 77,529
Bromlithium	— —	$\text{LiBr} = 1084,68$	Li 7,549 Br 92,444
Bromammonium	— —	$\text{NH}^4\text{Br} = 1224,60$	NH ⁴ 18,372 Br 84,628
Brombaryum	— —	$\text{BaBr} = 1854,91$	Ba 46,140 Br 53,890
Bromstrontium	— —	$\text{SrBr} = 1545,549$	Sr 35,323 Br 64,677
Bromcalcium	— —	$\text{CaBr} = 1254,271$	Ca 20,112 Br 79,888
Brommagnesium	— —	$\text{MgBr} = 1157,76$	Mg 13,659 Br 86,344
Bromaluminium	— —	$\text{AlBr}^3 = 3340,66$	Al 10,232 Br 89,768
Eisenbromür	— —	$\text{FeBr} = 1350,147$	Fe 25,962 Br 74,038
Eisenbromid	— —	$\text{FeBr}^3 = 3699,914$	Fe 18,948 Br 81,052
Bromzink	— —	$\text{ZnBr} = 1406,211$	Zn 28,914 Br 71,086
Bromblei	— —	$\text{PbBr} = 2294,265$	Pb 56,429 Br 43,571
Zinnbromür	— —	$\text{SnBr} = 1734,914$	Sn 42,382 Br 57,618
Zinnbromid	— —	$\text{SnBr}^2 = 2734,534$	Sn 26,889 Br 73,111
Bromwismuth	— —	$\text{BiBr} = 2329,997$	Bi 57,097 Br 42,903
Kupferbromür	— —	$\text{CuBr} = 1790,82$	Cu 44,181 Br 55,819
Kupferbromid	— —	$\text{CuBr} = 1395,22$	Cu 28,354 Br 71,646

<i>Name.</i>	<i>Analyse.</i>	<i>Formel.</i>	<i>Rechnung.</i>
Quecksilberbromür	— —	$\text{HgBr} = 3502,20$	Hg 74,457 Br 28,543
Quecksilberbromid	— —	$\text{HgBr} = 2250,94$	Hg 55,590 Br 44,410
Bromsilber	— —	$\text{AgBr} = 2349,28$	Ag 57,450 Br 42,550
Platinbromid	— —	$\text{PtBr}^2 = 3234,32$	Pt 38,429 Br 64,874
Goldbromid	— —	$\text{AuBr}^3 = 5457,49$	Au 45,048 Br 54,952
Antimonbromid	— —	$\text{SbBr}^3 = 4644,763$	Sb 34,974 Br 56,026
Chrombromid	— —	$\text{CrBr}^3 = 3656,60$	Cr 47,988 Br 82,042

K. Jodverbindungen.

<i>Name.</i>	<i>Analyse.</i>	<i>Formel.</i>	<i>Rechnung.</i>
Jodkalium	— —	$\text{KJ} = 2074,848$	K 23,564 J 76,439
Jodnatrium	— —	$\text{NaJ} = 1875,724$	Na 15,446 J 84,554
Jodlithium	— —	$\text{LiJ} = 1667,652$	Li 4,897 J 95,043
Jodammonium	— —	$\text{NH}_4\text{J} = 1840,972$	NH ⁴ 42,424 J 87,576
Jodbaryum	— —	$\text{BaJ} = 2444,282$	Ba 35,034 J 64,966
Jodstrontium	— —	$\text{SrJ} = 2434,924$	Sr 25,607 J 74,393
Jodcalcium	— —	$\text{CaJ} = 1837,643$	Ca 13,694 J 86,306
Jodmagnesium	— —	$\text{MgJ} = 1744,432$	Mg 9,067 J 90,933
Eisenjodür	— —	$\text{FeJ} = 1936,549$	Fe 18,404 J 84,899
Eisenjodid	— —	$\text{FeJ}^3 = 5459,030$	Fe 12,842 J 87,158
Jodzink	— —	$\text{ZnJ} = 1992,583$	Zn 20,405 J 79,595
Jodblei	— —	$\text{PbJ} = 2880,637$	Pb 44,943 J 55,057
Zinnjodid	— —	$\text{SnJ}^2 = 3907,278$	Sn 18,849 J 84,181
Jodwismuth	— —	$\text{BiJ} = 2946,369$	Bi 45,648 J 54,382
Kupferjodür	— —	$\text{CuJ} = 2377,492$	Cu 33,283 J 66,717
Quecksilberjodür	— —	$\text{HgJ} = 4088,572$	Hg 64,209 J 38,794
Quecksilberjodid	— —	$\text{HgJ} = 2837,282$	Hg 44,402 J 55,898
Jodsilber	— —	$\text{AgJ} = 2935,652$	Ag 45,975 J 54,025
Platinjodür	— —	$\text{PtJ} = 2848,072$	Pt 43,720 J 56,280
Platinjodid	— —	$\text{PtJ}^2 = 4404,064$	Pt 27,976 J 72,024
Goldjodür	— —	$\text{AuJ} = 4044,322$	Au 60,785 J 39,245
Antimonjodid	— —	$\text{SbJ}^3 = 6370,879$	Sb 25,347 J 74,684

L. Cyan- und Schwefelcyanverbindungen.

<i>Name.</i>	<i>Analyse.</i>	<i>Formel.</i>	<i>Rechnung.</i>
Cyankalium	— —	$K\text{Cy} = 814,456$	K 60,045 Cy 39,955
Schwefelcyan- kalium	— —	$K\text{C}\ddot{\text{y}} = 1215,656$	K 40,213 C $\ddot{\text{y}}$ 59,787
Cyannatrium	— —	$Na\text{Cy} = 615,029$	Na 47,108 Cy 52,892
Schwefelcyan- natrium	— —	$Na\text{C}\ddot{\text{y}} = 1016,529$	Na 28,502 C $\ddot{\text{y}}$ 71,498
Cyanammonium	— —	$NH^4\text{Cy} = 550,28$	NH ⁴ 40,885 Cy 59,115
Schwefelcyan- ammonium	— —	$NH^4\text{C}\ddot{\text{y}} = 954,78$	NH ⁴ 23,638 C $\ddot{\text{y}}$ 76,362
Cyanbaryum	— —	$Ba\text{Cy} = 1180,59$	Ba 72,446 Cy 27,554
Schwefelcyan- baryum	— —	$Ba\text{C}\ddot{\text{y}} = 1582,09$	Ba 54,061 C $\ddot{\text{y}}$ 45,939
Cyancalcium	— —	$Ca\text{Cy} = 576,954$	Ca 34,617 Cy 56,383
Cyanmagnesium	— —	$Mg\text{Cy} = 483,44$	Mg 32,711 Cy 67,289
Eisencyanür	— —	$Fe\text{Cy} = 675,827$	Fe 51,866 Cy 48,134
Kaliumeisencyanür, Blutlaugensalz, <i>Kali zooticum</i>	Fe 16,58 BERZE- K 44,66 LIUS HCy 38,64	$2K\text{Cy} + Fe\text{Cy} = 2304,139$	Fe 15,212 K 42,433 Cy 42,355
Dasselbe Salz, kry- stallisirt	K 36,75 PHILLIPS Fe 13,58 Cy 37,17 H 12,15	$2K\text{Cy} + Fe\text{Cy} + 3H = 2644,579$	K 37,012 Fe 13,270 Cy 36,944 H 12,774
Natriumeisencyanür	— —	$2Na\text{Cy} + Fe\text{Cy} + 12H = 3255,645$	Na 17,799 Fe 10,766 Cy 29,975 H 44,459
Eisencyanid	— —	$Fe\text{Cy}^3 = 1676,954$	Fe 44,805 Cy 58,195

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Eisencyanür - Cyanid, Berlinerblau	— —	$3 \text{ FeCy} + 2 \text{ FeCy}^3 = 5384,389$	$\text{FeCy} \quad 37,676$ $\text{FeCy}^3 \quad 62,324$ oder $\text{Fe} \quad 45,596$ $\text{Cy} \quad 54,404$
Kaliumeisencyanid, rothes Cyaneisenkalium	K 36,65 L. GME- Fe 17,22 LIN Cy 49,00	$3 \text{ KCy} + \text{FeCy}^3 = 4449,422$	K 35,604 Fe 17,018 Cy 47,384
Schwefeleisencyanür	— —	$\text{Fe}''\text{Cy} = 4077,327$	Fe 32,537 $\text{Cy}'' \quad 67,463$
Schwefeleisencyanid	— —	$\text{Fe}''\text{Cy}^3 = 2884,454$	Fe 24,330 $\text{Cy}'' \quad 75,670$
Cyanzink	— —	$\text{ZnCy} = 734,894$	Zn 55,554 Cy 44,446
Eisencyanür - Zinkcyanid	— —	$2 \text{ ZnCy} + \text{FeCy} = 2439,607$	Zn 38,006 Fe 16,383 Cy 45,614
Cyanblei	— —	$\text{PbCy} = 4649,945$	Pb 79,948 Cy 20,082
Bleieisencyanür	— —	$2 \text{ PbCy} + \text{FeCy} = 3945,717$	Pb 66,426 Fe 8,952 Cy 24,922
Schwefelcyanblei	— —	$\text{Pb}''\text{Cy} = 2024,445$	Pb 64,045 $\text{Cy}'' \quad 35,955$
Kupfercyanür	— —	$\text{CuCy} = 4446,50$	Cu 70,864 Cy 29,136
Kupfercyanid	— —	$\text{CuCy} = 720,900$	Cu 54,876 Cy 45,124
Kupfereisencyanür	— —	$2 \text{ CuCy} + \text{FeCy} = 2447,627$	Cu 37,363 Fe 16,553 Cy 46,084
Quecksilbercyanid	— —	$\text{HgCy} = 4576,590$	Hg 79,367 Cy 20,633
Cyansilber	— —	$\text{AgCy} = 4674,96$	Ag 80,579 Cy 19,424
Schwefelcyansilber	— —	$\text{Ag}''\text{Cy} = 2076,46$	Ag 64,998 $\text{Cy}'' \quad 35,002$
Goldcyanid	— —	$\text{AuCy}^3 = 3434,23$	Au 71,583 Cy 28,417
Schwefelcyangold	— —	$\text{Au}''\text{Cy}^3 = 4638,73$	Au 52,996 $\text{Cy}'' \quad 47,004$

M. Sauerstoffsalze.

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Schwefelsaure Salze			
Schwefelsaures Kali, <i>Kali sulphuricum</i>	$\begin{array}{ll} \dot{\text{K}} & 54,75 \text{ WENZEL} \\ \ddot{\text{S}} & 45,25 \end{array}$	$\dot{\text{K}}\ddot{\text{S}} = 4089,606$	$\begin{array}{ll} \dot{\text{K}} & 54,043 \\ \ddot{\text{S}} & 45,957 \end{array}$
Zweifach schwefel- saures Kali, <i>Kali</i> <i>sulphuricum aci-</i> <i>dum</i>	$\begin{array}{ll} \dot{\text{K}} & 32,23 \\ \ddot{\text{S}} & 54,77 \text{ GEIGER} \\ \dot{\text{H}} & 42,70 \end{array}$	$\dot{\text{K}}\ddot{\text{S}} + \dot{\text{H}}\ddot{\text{S}} + \dot{\text{H}} = 1815,316$	$\begin{array}{ll} \dot{\text{K}} & 32,439 \\ \ddot{\text{S}} & 55,169 \\ \dot{\text{H}} & 42,392 \end{array}$
Dasselbe Salz, ge- schmolzen	MITSCHERLICH	$\dot{\text{K}}\ddot{\text{S}} + \dot{\text{H}}\ddot{\text{S}} = 1702,836$	$\begin{array}{ll} \dot{\text{K}} & 34,584 \\ \ddot{\text{S}} & 58,813 \\ \dot{\text{H}} & 6,606 \end{array}$
Schwefelsaures Na- tron, wasserfrei, <i>Natrum sulphuri-</i> <i>cum</i>	$\begin{array}{ll} \dot{\text{Na}} & 43,86 \text{ LONG-} \\ \ddot{\text{S}} & 56,14 \text{ CHAMP} \end{array}$	$\dot{\text{Na}}\ddot{\text{S}} = 890,479$	$\begin{array}{ll} \dot{\text{Na}} & 43,766 \\ \ddot{\text{S}} & 56,234 \end{array}$
Dasselbe Salz, kry- stallisirt mit 8 At. Wasser	$\begin{array}{ll} \dot{\text{Na}}\ddot{\text{S}} & 50 \text{ FARADAY} \\ \dot{\text{H}} & 50 \end{array}$	$\dot{\text{Na}}\ddot{\text{S}} + 8\dot{\text{H}} = 1790,319$	$\begin{array}{ll} \dot{\text{Na}} & 21,769 \\ \ddot{\text{S}} & 27,970 \\ \dot{\text{H}} & 50,261 \end{array}$
Dasselbe Salz, kry- stallisirt mit 10 At. Wasser, Glauber- salz	$\begin{array}{ll} \dot{\text{Na}} & 49,5 \text{ WENZEL} \\ \ddot{\text{S}} & 24,5 \\ \dot{\text{H}} & 55,2 \end{array}$	$\dot{\text{Na}}\ddot{\text{S}} + 10\dot{\text{H}} = 2015,279$	$\begin{array}{ll} \dot{\text{Na}} & 49,339 \\ \ddot{\text{S}} & 24,848 \\ \dot{\text{H}} & 55,813 \end{array}$
Zweifach schwefel- saures Natron, krystallisirt	THOMSON	$\dot{\text{Na}}\ddot{\text{S}} + \dot{\text{H}}\ddot{\text{S}} + 3\dot{\text{H}} = 1844,449$	$\begin{array}{ll} \dot{\text{Na}} & 21,168 \\ \ddot{\text{S}} & 54,395 \\ \dot{\text{H}} & 24,437 \end{array}$
Dasselbe Salz, was- serleer	BERZELIUS	$\dot{\text{Na}}\ddot{\text{S}}^2 = 1394,229$	$\begin{array}{ll} \dot{\text{Na}} & 28,013 \\ \ddot{\text{S}} & 71,987 \end{array}$
Schwefelsaures Li- thion	$\begin{array}{ll} \dot{\text{Li}} & 27,94 \text{ C. G.} \\ \ddot{\text{S}} & 72,06 \text{ GMELIN} \end{array}$	$\dot{\text{Li}}\ddot{\text{S}} = 682,41$	$\begin{array}{ll} \dot{\text{Li}} & 26,620 \\ \ddot{\text{S}} & 73,380 \end{array}$

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Dasselbe, krystallisirt	$\dot{\text{Li}}\ddot{\text{S}}$ 85,73 ARFVED- $\dot{\text{H}}$ 14,27 SON	$\dot{\text{Li}}\ddot{\text{S}} + \dot{\text{H}} = 794,89$	$\dot{\text{Li}}$ 22,854 $\ddot{\text{S}}$ 62,996 $\dot{\text{H}}$ 14,150
Schwefelsaures Ammoniumoxyd	NH^3 22,6 BERZE- $\ddot{\text{S}}$ 53,4 LIUS $\dot{\text{H}}$ 24,3	$\dot{\text{N}}\text{H}^3\ddot{\text{S}} + \dot{\text{H}} = 938,21$	NH^3 22,649 $\ddot{\text{S}}$ 53,373 $\dot{\text{H}}$ 23,978
Schwefelsaures Ammoniak	NH^3 29,97 H. ROSE $\ddot{\text{S}}$ 70,03	$\text{NH}^3\ddot{\text{S}} = 713,25$	NH^3 29,793 $\ddot{\text{S}}$ 70,207
Schwefelsaure Baryterde, Schwerspath	$\dot{\text{Ba}}$ 65,22 FOUR- $\ddot{\text{S}}$ 34,78 CROY	$\dot{\text{Ba}}\ddot{\text{S}} = 1456,04$	$\dot{\text{Ba}}$ 65,609 $\ddot{\text{S}}$ 34,391
Schwefelsaure Strontianerde	$\dot{\text{Sr}}$ 57 STRO- $\ddot{\text{S}}$ 43 MEYER	$\dot{\text{Sr}}\ddot{\text{S}} = 1446,679$	$\dot{\text{Sr}}$ 56,331 $\ddot{\text{S}}$ 43,669
Schwefelsaure Kalkerde, Gips, wasserleer	$\dot{\text{Ca}}$ 42 BERZE- $\ddot{\text{S}}$ 58 LIUS	$\dot{\text{Ca}}\ddot{\text{S}} = 852,401$	$\dot{\text{Ca}}$ 44,254 $\ddot{\text{S}}$ 58,746
Dieselbe, wasserhaltig	$\dot{\text{Ca}}$ 33 BUCHOLZ $\ddot{\text{S}}$ 46 $\dot{\text{H}}$ 21	$\dot{\text{Ca}}\ddot{\text{S}} + 2\dot{\text{H}} =$ 1077,361	$\dot{\text{Ca}}$ 32,640 $\ddot{\text{S}}$ 46,479 $\dot{\text{H}}$ 20,881
Schwefelsaure Talkerde, schwefelsaure Magnesia, Bittersalz, wasserleer	$\dot{\text{Mg}}$ 33,26 BERZE- $\ddot{\text{S}}$ 66,64 LIUS	$\dot{\text{Mg}}\ddot{\text{S}} = 758,89$	$\dot{\text{Mg}}$ 34,015 $\ddot{\text{S}}$ 65,985
Dasselbe Salz, krystallisirt	$\dot{\text{Mg}}$ 16,04 GAY- $\ddot{\text{S}}$ 32,53 LUSSAC $\dot{\text{H}}$ 54,43	$\dot{\text{Mg}}\ddot{\text{S}} + 7\dot{\text{H}} =$ 1546,25	$\dot{\text{Mg}}$ 16,695 $\ddot{\text{S}}$ 32,384 $\dot{\text{H}}$ 50,921
Schwefelsaure Kali-Talkerde	— GRAHAM —	$\dot{\text{Mg}}\ddot{\text{S}} + \dot{\text{H}} + 6\dot{\text{H}}$ $\dot{\text{Mg}}\ddot{\text{S}} + \dot{\text{K}}\ddot{\text{S}} + 6\dot{\text{H}} =$ 2523,376	$\dot{\text{K}}$ 23,336 $\dot{\text{Mg}}$ 10,230 $\ddot{\text{S}}$ 39,689 $\dot{\text{H}}$ 26,745
Schwefelsaure Natron-Talkerde	$\dot{\text{Na}}\ddot{\text{S}}$ 39 MURRAY $\dot{\text{Mg}}\ddot{\text{S}}$ 32 $\dot{\text{H}}$ 28	$\dot{\text{Mg}}\ddot{\text{S}} + \dot{\text{Na}}\ddot{\text{S}} + 6\dot{\text{H}}$ = 2324,249	$\dot{\text{Na}}$ 16,768 $\dot{\text{Mg}}$ 11,107 $\ddot{\text{S}}$ 43,089 $\dot{\text{H}}$ 29,036

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Schwefelsaure Ammoniak-Talkerde	— —	$\text{MgS} + \text{NH}^4\text{S} + 6\text{H} = 2259,50$	NH^3 9,404 Mg 44,424 S 44,326 H 34,846
Schwefelsaure Thonerde, basisch, ein Drittel, natürlich als Aluminit	Al 29,87 STRO- S 23,37 MEYER H 46,76	$\text{AlS} + 9\text{H} = 2454,87$	Al 29,784 S 23,238 H 46,978
Schwefelsaure Thonerde, basisch, zwei Drittel	— —	$\text{Al}^2\text{S}^3 = 2785,85$	Al 46,076 S 53,924
Schwefelsaure Thonerde, wasserfrei	Al 30 BERZE- S 70 LIUS	$\text{AlS}^3 = 2444,05$	Al 29,934 S 70,066
Dasselbe Salz, kry- stallisirt	H 46,6 Derselbe	$\text{AlS}^3 + 18\text{H} = 4468,69$	Al 45,398 S 36,034 H 48,568
Schwefelsaure Kali-Thonerde, Alaun, <i>Alumen ustum</i>	— —	$\text{KS} + \text{AlS}^3 = 3233,656$	K 48,240 Al 49,848 S 64,942
Schwefelsaure Kali-Thonerde mit Kry- stallwasser, kry- stallisirter Alaun	K 9,86 THOMSON Al 44,09 S 32,85 H 46,20	$\text{KS} + \text{AlS}^3 + 24\text{H} = 5933,476$	K 9,926 Al 40,846 S 33,759 H 45,499
Schwefelsaure Natron-Thonerde, Natron-Alaun, wasserleer	— —	$\text{NaS} + \text{AlS}^3 = 3034,529$	Na 42,844 Al 24,449 S 66,007
Dasselbe Salz, kry- stallisirt	S 34,73 GRAHAM H 47,47	$\text{NaS} + \text{AlS}^3 + 24\text{H} = 5734,049$	Na 6,797 Al 44,493 S 34,934 H 47,079
Schwefelsaure Ammoniak-Thonerde, Ammoniak-Alaun, krystallisirt	Al 44,24 FORCH- S 35,90 HAMMER	$\text{NH}^4\text{S} + \text{AlS}^3 + 23\text{H} = 5556,82$	NH^3 3,825 Al 44,554 S 36,045 H 48,579
Schwefelsaures Manganoxydul, wasserleer	— —	$\text{MnS} = 945,434$	Mn 47,035 S 52,965

<i>Name.</i>	<i>Analyse.</i>	<i>Formel.</i>	<i>Rechnung.</i>
Dasselbe Salz, kry- stallisirt	GRAHAM	$\text{Mn}\ddot{\text{S}} + \dot{\text{H}} + 4\dot{\text{H}} =$ 1507,834	$\begin{array}{r} \text{Mn} \quad 29,493 \\ \ddot{\text{S}} \quad 33,207 \\ \dot{\text{H}} \quad 37,300 \end{array}$
Schwefelsaures Kali- Manganoxydul	— —	$\text{Mn}\ddot{\text{S}} + \ddot{\text{K}}\ddot{\text{S}} + 6\dot{\text{H}} =$ 2709,92	$\begin{array}{r} \ddot{\text{K}} \quad 24,730 \\ \text{Mn} \quad 16,440 \\ \ddot{\text{S}} \quad 36,957 \\ \dot{\text{H}} \quad 24,903 \end{array}$
Schwefelsaures Am- moniak - Mangan- oxydul	— —	$\text{Mn}\ddot{\text{S}} + \text{NH}^4\ddot{\text{S}} + 7\dot{\text{H}} =$ 2558,524	$\begin{array}{r} \text{NH}^3 \quad 8,306 \\ \text{Mn} \quad 17,380 \\ \ddot{\text{S}} \quad 39,144 \\ \dot{\text{H}} \quad 35,170 \end{array}$
Schwefelsaures Manganoxyd	— —	$\ddot{\text{Mn}}\ddot{\text{S}}^3 = 2491,618$	$\begin{array}{r} \ddot{\text{Mn}} \quad 39,707 \\ \ddot{\text{S}} \quad 60,293 \end{array}$
Schwefelsaures Ei- senoxydul, was- serleer	$\begin{array}{r} \dot{\text{Fe}} \quad 47,07 \\ \ddot{\text{S}} \quad 52,93 \end{array}$ BERZE- LIUS	$\dot{\text{Fe}}\ddot{\text{S}} = 951,277$	$\begin{array}{r} \dot{\text{Fe}} \quad 47,36 \\ \ddot{\text{S}} \quad 52,64 \end{array}$
Dasselbe Salz, kry- stallisirt	$\begin{array}{r} \dot{\text{Fe}}\ddot{\text{S}} \quad 57,92 \\ \dot{\text{H}} \quad 42,08 \end{array}$ MIT- SCHER- LICH	$\dot{\text{Fe}}\ddot{\text{S}} + 6\dot{\text{H}} =$ 1626,157?	$\begin{array}{r} \dot{\text{Fe}} \quad 27,705 \\ \ddot{\text{S}} \quad 30,793 \\ \dot{\text{H}} \quad 41,502 \end{array}$
Schwefelsaures Ei- senoxydul, kry- stallisirt, <i>Ferrum</i> <i>sulphuricum</i>	nach GRAHAM	$\dot{\text{Fe}}\ddot{\text{S}} + \dot{\text{H}} + 6\dot{\text{H}} =$ 1738,637	$\begin{array}{r} \dot{\text{Fe}} \quad 25,914 \\ \ddot{\text{S}} \quad 28,802 \\ \dot{\text{H}} \quad 45,284 \end{array}$
Schwefelsaures Ei- senoxydul - Kali	— —	$\dot{\text{Fe}}\ddot{\text{S}} + \ddot{\text{K}}\ddot{\text{S}} + 6\dot{\text{H}} =$ 2715,763	$\begin{array}{r} \ddot{\text{K}} \quad 21,683 \\ \dot{\text{Fe}} \quad 16,589 \\ \ddot{\text{S}} \quad 36,877 \\ \dot{\text{H}} \quad 24,851 \end{array}$
Schwefelsaures Ei- senoxydul - Am- moniak	— —	$\dot{\text{Fe}}\ddot{\text{S}} + \text{NH}^4\ddot{\text{S}} + 6\dot{\text{H}} =$ 2451,887	$\begin{array}{r} \text{NH}^3 \quad 8,667 \\ \dot{\text{Fe}} \quad 18,375 \\ \ddot{\text{S}} \quad 40,845 \\ \dot{\text{H}} \quad 32,113 \end{array}$
Schwefelsaures Ei- senoxyd	$\begin{array}{r} \ddot{\text{Fe}} \quad 40 \\ \ddot{\text{S}} \quad 60 \end{array}$ THOMSON	$\ddot{\text{Fe}}\ddot{\text{S}}^3 = 2503,304$	$\begin{array}{r} \ddot{\text{Fe}} \quad 39,989 \\ \ddot{\text{S}} \quad 60,011 \end{array}$
Basisch schwefel- saures Eisenoxyd	$\begin{array}{r} \ddot{\text{Fe}} \quad 79,8 \\ \ddot{\text{S}} \quad 20,2 \end{array}$ BERZE- LIUS	$\ddot{\text{Fe}}^2\ddot{\text{S}} = 2502,858$	$\begin{array}{r} \ddot{\text{F}} \quad 79,982 \\ \ddot{\text{S}} \quad 20,008 \end{array}$

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Dasselbe Salz, was- serhaltig, aus FeS an der Luft aus- scheidender Nie- derschlag	— —	$\text{Fe}^2\text{S} + 3 \text{H} =$ 2840,298	Fe 70,49 S 17,63 H 11,88
Schwefelsaures Ei- senoxyd-Kali, Ei- sen-Alaun	— —	$\text{K}\text{S} + \text{Fe}\text{S}^3 + 24 \text{H} =$ 6292,43	K 9,358 Fe 45,909 S 31,832 H 42,901
Schwefelsaures Chromoxyd-Kali	— —	$\text{K}\text{S} + \text{Cr}\text{S}^3 + 24 \text{H} =$ 6249,116	K 9,413 Cr 45,361 S 32,043 H 43,183
Schwefelsaures Ei- senoxyd-Ammono- niak	— —	$\text{NH}^4\text{S} + \text{Fe}\text{S}^3 + 23 \text{H} =$ 5916,074	NH^3 3,592 Fe 46,921 S 33,857 H 45,630
Schwefelsaures Zinkoxyd	Zn 50 SMITSON S 50 und TENNANT	$\text{ZnS} =$ 1007,341	Zn 50,29 S 49,71
Dasselbe Salz, kry- stallisirt	ZnS 55,24 MIT- H 44,76 SCHER- LICH	$\text{ZnS} + \text{H} + 6 \text{H} =$ 1794,701	Zn 28,228 S 27,901 H 43,871
Schwefelsaures Zinkoxyd-Kali	K 48,2 BUCHOLZ Zn 21,4 d. J. S 36,2 H 24,5	$\text{ZnS} + \text{K}\text{S} + 6 \text{H} =$ 2771,827	K 21,248 Zn 48,275 S 36,130 H 24,347
Schwefelsaures Zinkoxyd-Ammono- niak	NH^3 8,04 TAS- Zn 49,74 SAERT Fe 1,42 S 39,90 H 30,90	$\text{ZnS} + \text{NH}^4\text{S} + 6 \text{H} =$ 2507,951	NH^3 8,473 Zn 20,199 S 39,933 H 31,395
Schwefelsaures Cad- miumoxyd	Cd 64,7 STRO- S 38,3 MEYER	$\text{CdS} =$ 1297,517	Cd 64,407 S 38,593
Dasselbe Salz, kry- stallisirt	Cd 45,956 Derselbe S 28,523 H 25,521	$\text{CdS} + 4 \text{H} =$ 1747,437	Cd 45,597 S 28,656 H 25,747

<i>Name.</i>	<i>Analyse.</i>	<i>Formel.</i>	<i>Rechnung.</i>
Schwefelsaures Bleioxyd	Pb 73,5 Klap- S 26,5 ROTH	$\text{Pb}\ddot{\text{S}} = 1895,395$	Pb 73,584 S 26,419
Schwefelsaures Zinnoxidul	— —	$\text{Sn}\ddot{\text{S}} = 1336,044$	Sn 62,52 S 37,48
Schwefelsaures Wismuthoxyd	Bi 66,35 Lager- S 33,65 HIELM	$\text{Bi}\ddot{\text{S}}^3 = 4463,004$	Bi 66,34 S 33,66
— —, basisch	Bi 85,5 Berze- S 14,5 LIUS	$\text{Bi}\ddot{\text{S}} = 3461,504$	Bi 85,534 S 14,466
Schwefelsaures Kupferoxyd, basisch	Cu 64,22 Derselbe S 24,28 H 14,50	$\text{Cu}^3\ddot{\text{S}} + 3\text{H} =$ $\text{Cu}\ddot{\text{S}} + 2\text{CuH} + \text{H} =$ $= 2324,99$	Cu 63,948 S 24,538 H 14,514
Schwefelsaures Kupferoxyd, wasserleer	Cu 50,9 Derselbe S 49,1	$\text{Cu}\ddot{\text{S}} = 996,35$	Cu 49,741 S 50,259
Schwefelsaures Kupferoxyd, krystallisirt	Cu 32,13 Derselbe S 34,57 H 36,30	$\text{Cu}\ddot{\text{S}} + \text{H} + 4\text{H} =$ $1558,75$	Cu 31,795 S 32,125 H 36,080
Schwefelsaures Kupferoxyd-Kali	K 24,425 Vogel Cu 18,000 S 36,075 H 24,500	$\text{Cu}\ddot{\text{S}} + \text{K}\ddot{\text{S}} + 6\text{H} =$ $= 2760,836$	K 24,329 Cu 17,954 S 36,275 H 24,445
Schwefelsaures Kupferoxyd-Ammoniak	NH ³ 8,5 Berze- Cu 20,0 LIUS S 40,0 H 34,5	$\text{Cu}\ddot{\text{S}} + \text{NH}^4\ddot{\text{S}} + 6\text{H} =$ $= 2496,96$	NH ³ 8,511 Cu 19,849 S 40,108 H 34,532
Dasselbe Salz	MITSCHERLICH	$\text{Cu}\ddot{\text{S}} + \text{NH}^4\ddot{\text{S}} + 7\text{H} =$ $= 2609,44$	NH ³ 8,144 Cu 18,992 S 38,380 H 34,484
Schwefelsaures und Kupferoxyd-Ammoniak, <i>Cuprum sulphurico-ammoniatum</i>	NH ³ 26,40 Berze- Cu 34,00 LIUS S 32,25 H 7,35	$\text{NH}^4\ddot{\text{S}} + \text{NH}^3\text{Cu} =$ $1533,83$	NH ³ 27,708 Cu 32,311 S 32,647 H 7,334
Schwefelsaures Quecksilberoxyd, basisch	Hg 88,9 Kane S 11,1	$\text{Hg}^3\ddot{\text{S}} = 4554,62$	Hg 89,007 S 10,993

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Schwefelsaures Quecksilberoxyd	— —	$\text{Hg}\ddot{\text{S}} = 4852,04$	$\text{Hg} \quad 72,962$ $\text{S} \quad 27,038$
Schwefelsaures Silberoxyd	— —	$\text{Ag}\ddot{\text{S}} = 4950,44$	$\text{Ag} \quad 74,326$ $\text{S} \quad 25,674$
Schwefelsaures Antimonoxyd	— —	$\text{Sb}\ddot{\text{S}}^3 = 3445,153$	$\text{Sb} \quad 56,012$ $\text{S} \quad 43,988$
<i>Salpetersaure Salze.</i>			
Salpetersaures Kali, Salpeter, <i>Kali nitricum</i>	$\text{K} \quad 46,668$ WOLLA- $\text{N} \quad 53,332$ STON	$\text{K}\ddot{\text{N}} = 4263,916$	$\text{K} \quad 46,59$ $\text{N} \quad 53,44$
Salpetersaures Natron, <i>Nitrum cubicum</i>	$\text{Na} \quad 36,75$ LONG- $\text{N} \quad 63,25$ CHAMP	$\text{Na}\ddot{\text{N}} = 4064,789$	$\text{Na} \quad 36,602$ $\text{N} \quad 63,398$
Salpetersaures Lithion	— —	$\text{Li}\ddot{\text{N}} = 856,72$	$\text{Li} \quad 24,204$ $\text{N} \quad 78,796$
Salpetersaures Ammoniak	$\text{NH}^3 \quad 24,443$ BERZE- $\text{N} \quad 67,625$ LIUS $\text{H} \quad 44,232$	$\text{NH}^4\ddot{\text{N}} = 4000,04$	$\text{NH}^3 \quad 24,250$ $\text{N} \quad 67,503$ $\text{H} \quad 44,247$
Salpetersaure Baryterde	$\text{Ba} \quad 58,4$ BERZE- $\text{N} \quad 44,6$ LIUS	$\text{Ba}\ddot{\text{N}} = 4630,35$	$\text{Ba} \quad 58,593$ $\text{N} \quad 44,407$
Salpetersaure Strontianerde	$\text{Sr} \quad 48,6$ RICHTER $\text{N} \quad 54,4$	$\text{Sr}\ddot{\text{N}} = 4320,989$	$\text{Sr} \quad 48,897$ $\text{N} \quad 54,103$
Salpetersaure Kalkerde	$\text{Ca} \quad 34,885$ LONG- $\text{N} \quad 65,115$ CHAMP	$\text{Ca}\ddot{\text{N}} = 4026,714$	$\text{Ca} \quad 34,25$ $\text{N} \quad 65,75$
Salpetersaure Talkerde	$\text{Mg} \quad 28$ WENZEL $\text{N} \quad 72$	$\text{Mg}\ddot{\text{N}} = 933,20$	$\text{Mg} \quad 27,662$ $\text{N} \quad 72,338$
Dasselbe Salz, kry- stallisirt	$\text{M} \quad 44,718$ BERZE- LIUS	$\text{Mg}\ddot{\text{N}} + 6 \text{H} = 4608,08$	$\text{Mg} \quad 16,053$ $\text{N} \quad 44,979$ $\text{H} \quad 44,968$
Salpetersaure Thonerde	— —	$\text{Al}\ddot{\text{N}}^3 = 2666,98$	$\text{Al} \quad 24,065$ $\text{N} \quad 75,935$

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Basisch salpetersaures Kobaltoxydul	$\begin{array}{l} \text{Co} \quad 69,445 \\ \ddot{\text{N}} \quad 16,500 \\ \text{H} \quad 13,875 \end{array}$ WINKEL- BLECH	$\begin{array}{l} \text{Co} \ddot{\text{N}} + 5 \text{CoH} = \\ 4049,36 \end{array}$	$\begin{array}{l} \text{Co} \quad 69,444 \\ \ddot{\text{N}} \quad 16,671 \\ \text{H} \quad 13,888 \end{array}$
Salpetersaures Eisenoxyd	— —	$\text{Fe} \ddot{\text{N}}^3 = 3026,234$	$\begin{array}{l} \text{Fe} \quad 33,079 \\ \ddot{\text{N}} \quad 66,921 \end{array}$
Salpetersaures Zinkoxyd	SCHINDLER	$\begin{array}{l} \text{Zn} \ddot{\text{N}} + 7 \text{H} = \\ 1969,044 \end{array}$	$\begin{array}{l} \text{Zn} \quad 25,728 \\ \ddot{\text{N}} \quad 34,284 \\ \text{H} \quad 39,988 \end{array}$
Salpetersaures Bleioxyd	$\begin{array}{l} \text{Pb} \quad 67,2225 \\ \ddot{\text{N}} \quad 32,7775 \end{array}$ BERZELIUS	$\text{Pb} \ddot{\text{N}} = 2069,705$	$\begin{array}{l} \text{Pb} \quad 67,384 \\ \ddot{\text{N}} \quad 32,616 \end{array}$
Salpetersaures Wismuthoxyd, krystallisirt	$\begin{array}{l} \text{Bi} \quad 48,8 \\ \ddot{\text{N}} \quad 33,7 \\ \text{H} \quad 17,5 \end{array}$ BERZELIUS	$\begin{array}{l} \text{Bi} \ddot{\text{N}}^3 + 9 \text{H} = \\ 5998,824 \end{array}$	$\begin{array}{l} \text{Bi} \quad 49,355 \\ \ddot{\text{N}} \quad 33,765 \\ \text{H} \quad 16,880 \end{array}$
Basisch salpetersaures Wismuthoxyd ein Drittel, <i>Bismuthum nitricum praecipitatum, Magisterium Bismuthi</i>	DULK	$\begin{array}{l} \text{Bi}^3 \ddot{\text{N}} + 6 \text{H} = \text{Bi} \ddot{\text{N}} \\ + 2 \text{BiH}^3 = \\ 11582,322 \end{array}$	$\begin{array}{l} \text{Bi} \quad 76,688 \\ \ddot{\text{N}} \quad 17,485 \\ \text{H} \quad 8,527 \end{array}$
Salpetersaures Kupferoxyd	— —	$\text{Cu} \ddot{\text{N}} = 1170,66$	$\begin{array}{l} \text{Cu} \quad 42,335 \\ \ddot{\text{N}} \quad 57,665 \end{array}$
Salpetersaures Quecksilberoxydul	$\begin{array}{l} \text{Hg} \quad 73,78 \\ \ddot{\text{N}} \quad 19,57 \\ \text{H} \quad 6,65 \end{array}$ MITSCHERLICH d.J.	$\begin{array}{l} \text{Hg} \ddot{\text{N}} + 2 \text{H} = \\ 3502,60 \end{array}$	$\begin{array}{l} \text{Hg} \quad 74,314 \\ \ddot{\text{N}} \quad 19,272 \\ \text{H} \quad 6,414 \end{array}$
Basisch salpetersaures Quecksilberoxydul, zwei Drittel	$\begin{array}{l} \text{Hg} \quad 82,09 \\ \ddot{\text{N}} \quad 14,21 \\ \text{H} \quad 3,70 \end{array}$ Derselbe	$\begin{array}{l} 2 \text{Hg} \ddot{\text{N}} + \text{HgH} + 2 \text{H} \\ = 9495,30 \end{array}$	$\begin{array}{l} \text{Hg} \quad 82,227 \\ \ddot{\text{N}} \quad 14,219 \\ \text{H} \quad 3,554 \end{array}$
Basisch salpetersaures Quecksilberoxydul, ein halb	$\begin{array}{l} \text{Hg} \quad 88,6 \\ \ddot{\text{N}} \quad 11,4 \end{array}$ GROUVELLE	$\text{Hg}^2 \ddot{\text{N}} = 5880,22$	$\begin{array}{l} \text{Hg} \quad 88,52 \\ \ddot{\text{N}} \quad 11,48 \end{array}$
Salpetersaures Silberoxyd	$\begin{array}{l} \text{Ag} \quad 69,5 \\ \ddot{\text{N}} \quad 30,5 \end{array}$ PROUST	$\text{Ag} \ddot{\text{N}} = 2124,72$	$\begin{array}{l} \text{Ag} \quad 68,228 \\ \ddot{\text{N}} \quad 31,772 \end{array}$

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
<i>Phosphorsaure Salze.</i>			
Saures phosphor- saures Kali, kry- stallisirt	$\ddot{\text{K}}\ddot{\text{P}}$ 86,26 $\dot{\text{H}}$ 13,74 MIT- SCHER- LICH	$\dot{\text{K}}\ddot{\text{H}}^2\ddot{\text{P}} = 1705,857$	$\dot{\text{K}}$ 34,549 $\ddot{\text{P}}$ 52,294 $\dot{\text{H}}$ 13,187
Dasselbe Salz, was- serleer	$\dot{\text{K}}$ 39,64 $\ddot{\text{P}}$ 60,36 Derselbe	$\ddot{\text{K}}\ddot{\text{P}} = 1480,897$	$\dot{\text{K}}$ 39,763 $\ddot{\text{P}}$ 60,237
Phosphorsaures Kali, neutral, was- serhaltig	— —	$\dot{\text{K}}^2\ddot{\text{H}}\ddot{\text{P}} = 2182,233$	$\dot{\text{K}}$ 53,968 $\ddot{\text{P}}$ 40,877 $\dot{\text{H}}$ 5,155
Dasselbe Salz ge- glüht	— —	$\dot{\text{K}}^2\ddot{\text{P}} = 2069,753$	$\dot{\text{K}}$ 56,902 $\ddot{\text{P}}$ 43,098
Basisches phos- phorsaures Kali	— —	$\dot{\text{K}}^3\ddot{\text{P}} = 2658,609$	K 66,447 $\ddot{\text{P}}$ 33,553
Saures phosphor- saures Natron, krystallisirt	$\dot{\text{Na}}$ 22,47 $\ddot{\text{P}}$ 51,69 $\dot{\text{H}}$ 25,84 MIT- SCHER- LICH	$\dot{\text{Na}}\ddot{\text{H}}^2\ddot{\text{P}} + 2\dot{\text{H}} = 1734,690$	$\dot{\text{Na}}$ 22,506 $\ddot{\text{P}}$ 51,543 $\dot{\text{H}}$ 25,984
Dasselbe Salz, was- serleer, metaphos- phorsaures Natron	$\dot{\text{Na}}$ 30,218 $\ddot{\text{P}}$ 69,782 Derselbe	$\dot{\text{Na}}\ddot{\text{P}} = 1281,770$	$\dot{\text{Na}}$ 30,406 $\ddot{\text{P}}$ 69,594
Neutrales phosphor- saures Natron, krystallisirt, <i>Na-</i> <i>trum phosphoricum</i> <i>crystallisatum</i>	$\dot{\text{Na}}\ddot{\text{P}}$ 37,4 $\dot{\text{H}}$ 62,9 GRAHAM	$\dot{\text{Na}}^2\ddot{\text{H}}\ddot{\text{P}} + 24\dot{\text{H}} = 4483,499$	$\dot{\text{Na}}$ 47,385 $\ddot{\text{P}}$ 49,896 $\dot{\text{H}}$ 62,719
Dasselbe Salz, ge- glüht, pyrophos- phorsaures Natron	$\dot{\text{Na}}$ 46,52 $\ddot{\text{P}}$ 53,48 BERZE- LIUS	$\text{Na}^2\ddot{\text{P}} = 1671,499$	$\dot{\text{Na}}$ 46,632 $\ddot{\text{P}}$ 53,368
Neutrales phos- phorsaures Natron, bei + 34° C. aus der Auflösung kry- stallisirt	GRAHAM	$\dot{\text{Na}}^2\ddot{\text{H}}\ddot{\text{P}} + 16\dot{\text{H}} = 3583,659$	$\dot{\text{Na}}$ 24,754 $\ddot{\text{P}}$ 24,892 $\dot{\text{H}}$ 53,357
Phosphorsaures Na- tron, krystallisirt	— —	$\dot{\text{Na}}^2\ddot{\text{P}} + 10\dot{\text{H}} = 2796,299$	$\dot{\text{Na}}$ 27,874 $\ddot{\text{P}}$ 34,904 $\dot{\text{H}}$ 40,225
Basisch phosphor- saures Natron, krystallisirt	$\dot{\text{H}}$ 56,034 GRAHAM	$\dot{\text{Na}}^3\ddot{\text{P}} + 24\dot{\text{H}} = 4760,748$	$\dot{\text{Na}}$ 24,558 $\ddot{\text{P}}$ 48,738 $\dot{\text{H}}$ 56,704

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Dasselbe Salz, was- serleer	— —	$\text{Na}^3\ddot{\text{P}} = 2061,228$	Na 56,723 $\ddot{\text{P}}$ 43,277
Phosphorsaures Kali-Natron, kry- stallisirt	MITSCHERLICH	$\text{KNa}\ddot{\text{H}}\ddot{\text{P}} + 16 \text{H} = 3782,786$	K 45,566 Na 40,303 $\ddot{\text{P}}$ 23,582 H 50,549
Phosphorsaures Natron-Lithion, geglüht	— —	$\text{NaLi}\ddot{\text{P}} = 4463,43$	Na 26,632 Li 42,443 $\ddot{\text{P}}$ 60,955
Saures phosphor- saures Ammoniak	$\ddot{\text{P}}$ 64,02 MIT- SCHER- LICH	$\text{NH}^4\ddot{\text{H}}^2\ddot{\text{P}} = 4444,984$	NH^3 44,737 $\ddot{\text{P}}$ 64,862 H 23,404
Neutrales phosphor- saures Ammoniak	$\ddot{\text{P}}$ 54,426 Derselbe	$(\text{NH}^4)^2\ddot{\text{H}}\ddot{\text{P}} = 4654,484$	NH^3 25,688 $\ddot{\text{P}}$ 53,917 H 20,395
Phosphorsaures Natron-Ammoniak, <i>Sal microcosmicus</i>	$\text{Na}\ddot{\text{P}}$ 48,74 Derselbe	$\text{NaNH}^4\ddot{\text{H}}\ddot{\text{P}} + 8 \text{H} = 2649,070$	NH^3 8,444 Na 44,880 $\ddot{\text{P}}$ 34,060 H 42,946
Saure phosphor- saure Baryterde, krystallisirt	Ba 46,46 BERZE- $\ddot{\text{P}}$ 42,54 LIUS H 44,00	$\text{Ba}\ddot{\text{H}}^2\ddot{\text{P}} = 2072,294$	Ba 46,098 $\ddot{\text{P}}$ 43,046 H 40,856
Dasselbe Salz, was- serleer	Ba 52,2 Derselbe $\ddot{\text{P}}$ 47,8	$\text{Ba}\ddot{\text{P}} = 4847,334$	Ba 54,712 $\ddot{\text{P}}$ 48,288
Neutrale phosphor- saure Baryterde, wasserleer	Ba 68,2 BERZE- $\ddot{\text{P}}$ 34,8 LIUS	$\text{Ba}^2\ddot{\text{P}} = 2802,624$	Ba 68,474 $\ddot{\text{P}}$ 34,829
Phosphorsaure Strontianerde	Sr 58,76 VAUQUE- $\ddot{\text{P}}$ 44,24 LIN	$\text{Sr}^2\ddot{\text{P}} = 2483,899$	Sr 59,454 $\ddot{\text{P}}$ 40,846
Neutrale phosphor- saure Kalkerde, krystallisirt	Ca 35,42 BERZE- $\ddot{\text{P}}$ 44,90 LIUS H 22,68	$\text{Ca}^2\ddot{\text{H}}\ddot{\text{P}} + 3 \text{H} = 2045,263$	Ca 34,387 $\ddot{\text{P}}$ 43,645 H 24,998
Basisch phosphor- saure Kalkerde, Knochenerde, auch als Phosphorit	— —	$\text{Ca}^8\ddot{\text{P}}^3 = 2 \text{Ca}^3\ddot{\text{P}} + \text{Ca}^2\ddot{\text{P}} = 5489,334$	Ca 54,249 $\ddot{\text{P}}$ 48,754

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Basisch phosphor- saure Kalkerde	Ca 54,28 VAUQUE- P 45,72 LIN	$\text{Ca}^3\ddot{\text{P}} = 1946,994$	Ca 54,183 P 45,817
Phosphorsaure Talk- erde, basisch, Wagnerit	— —	$\text{Mg}^3\ddot{\text{P}} = 1666,461$	Mg 46,471 P 53,529
Phosphorsaure Talk- erde, neutral, kry- stallisirt	GRAHAM	$\text{Mg}^2\ddot{\text{H}}\ddot{\text{P}} + 14 \text{ H} = 3095,521$	Mg 46,678 P 28,817 H 54,505
Phosphorsaure Am- moniak - Talkerde	NH ³ 6,830 WACH Mg 46,278 P 28,122 H 48,770	$\text{Mg}^2\text{NH}^4\ddot{\text{P}} + 13 \text{ H} = 3495,541$	NH ³ 6,650 Mg 46,157 P 27,915 H 49,278
Phosphorsaures Manganoxydul- Ammoniak	— —	Das geglühte Salz 36,67 Proc. Talk- $\text{Mn}^2\text{NH}^4\ddot{\text{P}} + 13 \text{ H}$	enthält erde.
Phosphorsaures Bleioxyd, saures	Pb 69,734 BERZE- P 30,269 LIUS	$\text{Pb}^3\ddot{\text{P}}^2 = 5968,047$	Pb 70,40 P 29,90
Phosphorsaures Bleioxyd, neutrales	Pb 76 Derselbe P 24	$\text{Pb}^2\ddot{\text{P}} = 3684,331$	Pb 75,849 P 24,151
Phosphorsaures Bleioxyd, basi- sches	Pb 82,52 Derselbe P 17,48	$\text{Pb}^3\ddot{\text{P}} = 5075,976$	Pb 82,426 P 17,574
Phosphorsaures Quecksilberoxydul	Hg 85,9 TROMMS- P 14,4 DORFF	$\text{Hg}^2\ddot{\text{P}} = 6097,201$	Hg 85,37 P 14,63
Phosphorsaures Quecksilberoxyd	Hg 75,2 Derselbe P 24,8	$\text{Hg}^2\ddot{\text{P}} = 3594,621$	Hg 75,184 P 24,816
Phosphorsaures Sil- beroxyd, saures	— —	$\text{Ag}\ddot{\text{P}} = 2341,701$	Ag 61,906 P 38,094
Phosphorsaures Sil- beroxyd, neutrales	— —	$\text{Ag}^2\ddot{\text{P}} = 3791,361$	Ag 76,472 P 23,528
Phosphorsaures Sil- beroxyd, basisches	— —	$\text{Ag}^3\ddot{\text{P}} = 5241,021$	Ag 82,98 P 17,02

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
<i>Chlorsaure Salze.</i>			
Chlorsaures Kali	$\begin{array}{l} \text{K} \ 38,4917 \\ \text{Cl} \ 64,5083 \end{array}$ BERZELIUS	$\text{K}\ddot{\text{Cl}} = 1532,136$	$\begin{array}{l} \text{K} \ 38,434 \\ \text{Cl} \ 64,566 \end{array}$
Ueberchlorsaures Kali	— —	$\text{K}\ddot{\text{Cl}} = 1732,136$	$\begin{array}{l} \text{K} \ 33,996 \\ \text{Cl} \ 66,004 \end{array}$
Chlorsaures Natron	$\begin{array}{l} \text{Na} \ 29,6 \\ \text{Cl} \ 66,2 \\ \text{H} \ 4,2 \end{array}$ CHENEVIX	$\text{Na}\ddot{\text{Cl}} = 1333,009$	$\begin{array}{l} \text{Na} \ 29,238 \\ \text{Cl} \ 70,762 \end{array}$
Chlorsaures Ammoniak	— —	$\text{NH}\ddot{\text{Cl}} = 1268,26$	$\begin{array}{l} \text{NH}^3 \ 16,755 \\ \text{Cl} \ 74,376 \\ \text{H} \ 8,869 \end{array}$
Chlorsaure Baryterde	$\begin{array}{l} \text{Ba} \ 47 \\ \text{Cl} \ 53 \end{array}$ VAUQUELIN	$\text{Ba}\ddot{\text{Cl}} + \text{H} = 2011,05$	$\begin{array}{l} \text{Ba} \ 46,905 \\ \text{Cl} \ 47,502 \\ \text{H} \ 5,593 \end{array}$
Chlorsaure Kalkerde	— —	$\text{Ca}\ddot{\text{Cl}} = 1294,931$	$\begin{array}{l} \text{Ca} \ 27,156 \\ \text{Cl} \ 72,844 \end{array}$
<i>Jodsaure Salze.</i>			
Jodsaures Kali	— —	$\text{K}\ddot{\text{J}} = 2674,848$	$\begin{array}{l} \text{K} \ 22,015 \\ \text{J} \ 77,985 \end{array}$
Jodsaures Natron	— —	$\text{Na}\ddot{\text{J}} = 2475,721$	$\begin{array}{l} \text{Na} \ 15,742 \\ \text{J} \ 84,258 \end{array}$
Jodsaures Ammoniak	— —	$\text{NH}\ddot{\text{J}} = 2410,972$	$\begin{array}{l} \text{NH}^3 \ 8,815 \\ \text{J} \ 86,520 \\ \text{H} \ 4,665 \end{array}$
<i>Kohlensaure Salze.</i>			
Kohlensaures Kali	$\begin{array}{l} \text{K} \ 68,6 \\ \text{C} \ 34,4 \end{array}$ URE	$\text{K}\ddot{\text{C}} = 863,976$	$\begin{array}{l} \text{K} \ 68,156 \\ \text{C} \ 34,844 \end{array}$

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Kohlensaures Kali, krystallisirt	$\ddot{K}\ddot{C}$ 79,4 BERARD $\dot{H}$ 20,6	$\ddot{K}\ddot{C} + 2\dot{H} =$ 4088,936	$\dot{K}$ 54,076 $\ddot{C}$ 25,265 $\dot{H}$ 20,659
Kohlensaures Kali, anderthalb	— —	$\dot{K}^2\ddot{C}^3 = 2003,072$	$\dot{K}$ 58,795 $\ddot{C}$ 44,205
Kohlensaures Kali, zweifach, <i>Kali carbonicum acidu- lum</i>	$\dot{K}$ 48,92 BERARD $\ddot{C}$ 42,04 $\dot{H}$ 9,07	$\ddot{K}\ddot{C} + \ddot{H}\ddot{C} =$ 4254,576	$\dot{K}$ 47,049 $\ddot{C}$ 43,965 $\dot{H}$ 8,986
Kohlensaures Na- tron, krystallisirt, <i>Natrum carboni- cum cryst.</i>	$\dot{Na}$ 24,58 KIRWAN $\ddot{C}$ 44,42 $\dot{H}$ 64,00	$\dot{Na}\ddot{C} + 40\dot{H} =$ 4789,649	$\dot{Na}$ 24,777 $\ddot{C}$ 45,373 $\dot{H}$ 62,850
Dasselbe Salz mit der Hälfte des Kry- stallwassers	— —	$\dot{Na}\ddot{C} + 5\dot{H} =$ 4227,249	$\dot{Na}$ 34,756 $\ddot{C}$ 22,418 $\dot{H}$ 45,826
Dasselbe Salz, was- serleer, <i>Natrum carbonicum siccum</i>	$\dot{Na}$ 59,44 URE $\ddot{C}$ 40,86	$\dot{Na}\ddot{C} = 664,849$	$\dot{Na}$ 58,649 $\ddot{C}$ 44,384
Kohlensaures Na- tron, anderthalb, natürlich als Trona und Urao	$\dot{Na}$ 37,0 KLAP- $\ddot{C}$ 38,0 ROTH $\dot{H}$ 22,5 $\dot{Na}\ddot{S}$ 2,5	$\dot{Na}^2\ddot{C}^3 + 4\dot{H} =$ $2\dot{Na}\ddot{C} + \ddot{H}\ddot{C} + 3\dot{H} =$ 2054,738	$\dot{Na}$ 37,935 $\ddot{C}$ 40,468 $\dot{H}$ 24,897
Kohlensaures Na- tron zweifach, <i>Na- trum carbonicum acidulum</i>	$\dot{Na}$ 37,0 H. ROSE $\ddot{C}$ 49,0 $\dot{H}$ 14,0	$\dot{Na}\ddot{C} + \ddot{H}\ddot{C} =$ 4052,449	$\dot{Na}$ 37,032 $\ddot{C}$ 52,282 $\dot{H}$ 40,686
Kohlensaures Li- thion	— —	$Li\ddot{C} = 456,78$	Li 39,77 $\ddot{C}$ 60,23
Kohlensaures Am- moniak andert- halb, <i>Ammonium carbonicum offici- nale</i>	NH^3 30,5 URE $\ddot{C}$ 54,5 $\dot{H}$ 45,0	$(NH^4)^2\ddot{C}^3 = 4475,32$	NH^3 28,808 $\ddot{C}$ 55,944 $\dot{H}$ 45,248
Kohlensaures Am- moniak zweifach	NH^3 24,46 PHILLIPS $\ddot{C}$ 55,50 $\dot{H}$ 23,34	$NH^4\ddot{C} + \ddot{H}\ddot{C} =$ 987,70	NH^3 24,545 $\ddot{C}$ 55,709 $\dot{H}$ 22,776

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Kohlensaure Baryterde	Ba 77,9 BERZELIUS C 22,1	BaC̄ = 4230,44	Ba 77,64 C 22,36
Kohlensaure Strontianerde	Sr 70,343 STROMAYER C 29,687	SrC̄ = 924,049	Sr 70,43 C 29,87
Kohlensaure Kalkerde	Ca 56,35 Derselbe C 43,65	CaC̄ = 626,774	Ca 56,405 C 43,895
Kohlensaure Talkerde, natürlich als Magnesit	Mg 48,0 KLAPROTH C 49,0 H 3,0	MgC̄ = 533,26	Mg 48,408 C 54,592
Kohlensaure Talkerde, künstlich dargestellt, krySTALLISIRT	Mg 29,6 C 34,5 BERZELIUS H 38,9	MgC̄ + 3 H = 870,70	Mg 29,647 C 34,598 H 38,755
Kohlensaure Talkerde, das officinelle Salz, <i>Magnesia alba</i>	Mg 43,2 Derselbe C 36,4 H 20,4	3 (MgC̄ + H) + MgH = 2307,84	Mg 44,744 C 35,763 H 49,496
Kohlensaure Kalitalkerde	K 48,28 Derselbe Mg 45,99 C 34,49 H 34,24	(KC̄ + HC̄) + 2 MgC̄ + 8 H = 3247,936	K 48,299 Mg 46,044 C 34,498 H 34,459
Kohlensaures Manganoxydul	— —	MnC̄ = 749,804	Mn 64,779 C 38,224
Dasselbe Salz, wasserhaltig	Mn 54,755 FORCHHAMMER C 33,030 H 43,520	MnC̄ + H = 832,284	Mn 53,430 C 33,056 H 43,544
Kohlensaures Kobaltoxydul mit Kobaltoxydulhydrat	Co 69,74–70,44 SETTERBERG C 46,67–46,23 H 43,62–43,36	2 CoC̄ + 3 CoH + H = 3343,44	Co 70,086 C 46,457 H 43,457
Basisch kohlensaures Zinkoxyd mit Zinkoxydhydrat	Zn 74,5 WITTSTEIN C 43,0 H 45,5	(ZnC̄ + H) + 2 ZnH = 2432,333	Zn 74,273 C 42,902 H 45,825
Kohlensaures Cadmiumoxyd	Cd 74,547 STROMAYER C 25,453	CdC̄ = 4074,887	Cd 74,333 C 25,667
Kohlensaures Bleioxyd, Weissbleierz und Bleiweiss	Pb 83,5 BERZELIUS C 46,5	PbC̄ = 4669,765	Pb 83,523 C 46,477

<i>Name.</i>	<i>Analyse.</i>	<i>Formel.</i>	<i>Rechnung.</i>
Kohlensaures Kupferoxyd, basisch	$\dot{\text{Cu}}$ 78,42 THOMSON $\ddot{\text{C}}$ 21,58	$\dot{\text{Cu}}^2\ddot{\text{C}} = 1266,32$	$\dot{\text{Cu}}$ 78,274 $\ddot{\text{C}}$ 21,726
Dasselbe Salz, wasserhaltig, natürlich als Malachit	$\dot{\text{Cu}}$ 74,70 BERZELIUS $\ddot{\text{C}}$ 49,73 $\dot{\text{H}}$ 8,57	$\dot{\text{Cu}}\ddot{\text{C}} + \dot{\text{Cu}}\dot{\text{H}} = 1378,80$	$\dot{\text{Cu}}$ 74,989 $\ddot{\text{C}}$ 49,953 $\dot{\text{H}}$ 8,458
Kohlensaures Kupferoxyd mit Kupferoxydhydrat, Kupferlasur	$\dot{\text{Cu}}$ 69,08 PHILLIPS $\ddot{\text{C}}$ 25,46 $\dot{\text{H}}$ 5,46	$2 \dot{\text{Cu}}\ddot{\text{C}} + \dot{\text{Cu}}\dot{\text{H}} = 2149,52$	$\dot{\text{Cu}}$ 69,469 $\ddot{\text{C}}$ 25,599 $\dot{\text{H}}$ 5,232
Kohlensaures Quecksilberoxydul	— —	$\dot{\text{Hg}}\ddot{\text{C}} = 2877,70$	$\dot{\text{Hg}}$ 90,44 $\ddot{\text{C}}$ 9,56
Kohlensaures Silberoxyd	— —	$\dot{\text{Ag}}\ddot{\text{C}} = 1724,78$	$\dot{\text{Ag}}$ 84,049 $\ddot{\text{C}}$ 15,954
<i>Borsaure Salze.</i>			
Borsaures Kali	$\dot{\text{K}}$ 58,46 ARFVEDSON $\ddot{\text{B}}$ 44,84	$\dot{\text{K}}\ddot{\text{B}} = 1025,060$	$\dot{\text{K}}$ 57,446 $\ddot{\text{B}}$ 42,554
Borsaures Natron	BERZELIUS	$\dot{\text{Na}}\ddot{\text{B}} + 8 \dot{\text{H}} = 1725,773$	$\dot{\text{Na}}$ 22,583 $\ddot{\text{B}}$ 25,276 $\dot{\text{H}}$ 52,444
Zweifach borsaures Natron, Borax, krystallisirt	$\dot{\text{Na}}$ 47 KIRWAN $\ddot{\text{B}}$ 34 $\dot{\text{H}}$ 49	$\dot{\text{Na}}\ddot{\text{B}}^2 + 10 \dot{\text{H}} =$ $\dot{\text{Na}}\ddot{\text{B}} + \dot{\text{H}}\ddot{\text{B}} + 9 \dot{\text{H}} = 2386,937$	$\dot{\text{Na}}$ 46,328 $\ddot{\text{B}}$ 36,549 $\dot{\text{H}}$ 47,423
Dasselbe Salz, oktaëdrisch krystallisirt	— —	$\dot{\text{Na}}\ddot{\text{B}}^2 + 5 \dot{\text{H}} =$ $\dot{\text{Na}}\ddot{\text{B}} + \dot{\text{H}}\ddot{\text{B}} + 4 \dot{\text{H}} = 1824,537$	$\dot{\text{Na}}$ 24,364 $\ddot{\text{B}}$ 47,845 $\dot{\text{H}}$ 30,824
Dasselbe Salz, wasserleer	$\dot{\text{Na}}$ 30,8-34,4 ARFVEDSON $\ddot{\text{B}}$ 69,2-68,6	$\dot{\text{Na}}\ddot{\text{B}}^2 = 1262,437$	$\dot{\text{Na}}$ 30,879 $\ddot{\text{B}}$ 69,424
Zweifach borsaures Lithion	— —	$\dot{\text{Li}}\ddot{\text{B}}^2 = 1054,068$	$\dot{\text{Li}}$ 17,234 $\ddot{\text{B}}$ 82,766
Zweifach borsaures Ammoniak	SOUBEIRAN	$\text{NH}^4\ddot{\text{B}}^2 + 3 \dot{\text{H}} =$ $\text{NH}^4\ddot{\text{B}} + \dot{\text{H}}\ddot{\text{B}} + 2 \dot{\text{H}} = 1534,828$	NH^3 13,845 $\ddot{\text{B}}$ 56,844 $\dot{\text{H}}$ 29,344

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Vierfach borsaures Ammoniak	NH^3 7,9 ARFVED- $\ddot{\text{B}}$ 64,0 SON $\dot{\text{H}}$ 28,4	$\text{NH}^4\ddot{\text{B}}^2 + \ddot{\text{H}}\ddot{\text{B}}^2 + 5\dot{\text{H}}$ $= \text{NH}^4\ddot{\text{B}} + 3\ddot{\text{H}}\ddot{\text{B}} +$ $3\dot{\text{H}} = 2744,676$	NH^3 7,742 $\ddot{\text{B}}$ 63,571 $\dot{\text{H}}$ 28,687
<i>Oxalsaure Salze.</i>			
Oxalsaures Kali	$\ddot{\text{K}}$ 55,78 VOGEL $\ddot{\text{C}}$ 44,22	$\ddot{\text{K}}\ddot{\text{C}} = 1039,096$	$\ddot{\text{K}}$ 56,67 $\ddot{\text{C}}$ 43,33
Dasselbe Salz, kry- stallisirt	— —	$\ddot{\text{K}}\ddot{\text{C}} + \dot{\text{H}} = 1151,576$	$\ddot{\text{K}}$ 51,435 $\ddot{\text{C}}$ 39,098 $\dot{\text{H}}$ 9,767
Zweifach oxalsaures Kali, Sauerklee- salz, <i>Oxalium</i>	GRAHAM	$\ddot{\text{K}}\ddot{\text{C}} + \ddot{\text{H}}\ddot{\text{C}} + 2\dot{\text{H}} =$ 1826,776	$\ddot{\text{K}}$ 32,235 $\ddot{\text{C}}$ 49,293 $\dot{\text{H}}$ 18,472
Vierfach oxalsaures Kali	— —	$\ddot{\text{K}}\ddot{\text{C}} + \ddot{\text{H}}\ddot{\text{C}} + 2(\ddot{\text{H}}\ddot{\text{C}}$ $+ 2\dot{\text{H}}) = 3177,176$	$\ddot{\text{K}}$ 18,534 $\ddot{\text{C}}$ 56,684 $\dot{\text{H}}$ 24,782
Oxalsaures Natron	$\dot{\text{Na}}$ 45,23 VOGEL $\ddot{\text{C}}$ 54,77	$\dot{\text{Na}}\ddot{\text{C}} = 839,969$	$\dot{\text{Na}}$ 46,398 $\ddot{\text{C}}$ 53,602
Dasselbe Salz, was- serhaltig	$\dot{\text{Na}}$ 41,08 BERARD $\ddot{\text{C}}\dot{\text{H}}$ 58,92	$\dot{\text{Na}}\ddot{\text{C}} + \dot{\text{H}} = 952,449$	$\dot{\text{Na}}$ 40,919 $\ddot{\text{C}}$ 47,272 $\dot{\text{H}}$ 11,809
Zweifach oxalsaures Natron	$\dot{\text{Na}}$ 25,57 Derselbe $\ddot{\text{C}}\dot{\text{H}}$ 74,43	$\dot{\text{Na}}\ddot{\text{C}} + \ddot{\text{H}}\ddot{\text{C}} + 2\dot{\text{H}} =$ 1627,649	$\dot{\text{Na}}$ 23,732 $\ddot{\text{C}}$ 55,324 $\dot{\text{H}}$ 20,732
Oxalsaures Lithion	— —	$\dot{\text{Li}}\ddot{\text{C}} = 631,90$	$\dot{\text{Li}}$ 28,748 $\ddot{\text{C}}$ 71,252
Oxalsaures Ammo- niak, fatisirt	NH^3 26,88 BERZE- $\ddot{\text{C}}$ 59,37 LIUS $\dot{\text{H}}$ 13,75	$\text{NH}^4\ddot{\text{C}} = 775,22$	NH^3 27,412 $\ddot{\text{C}}$ 58,078 $\dot{\text{H}}$ 11,540
Dasselbe Salz, kry- stallisirt	$\text{NH}^4\ddot{\text{C}}$ 87,4 Derselbe $\dot{\text{H}}$ 12,6	$\text{NH}^4\ddot{\text{C}} + \dot{\text{H}} =$ 887,70	NH^3 23,938 $\ddot{\text{C}}$ 50,720 $\dot{\text{H}}$ 25,342

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Zweifach oxalsaures Ammoniak	GRAHAM	$\text{NH}^4\ddot{\text{C}} + \ddot{\text{H}}\ddot{\text{C}} + 2\text{H} = 1562,90$	NH^3 43,597 $\ddot{\text{C}}$ 57,646 H 28,787
Oxalsaure Baryterde	Ba 62,17 BERARD $\ddot{\text{C}}\text{H}$ 37,83	$\text{Ba}\ddot{\text{C}} + \text{H} = 1548,04$	Ba 62,93 $\ddot{\text{C}}$ 29,66 H 7,44
Zweifach oxalsaure Baryterde	Ba 45 Derselbe $\ddot{\text{C}}\text{H}$ 55	$\text{Ba}\ddot{\text{C}} + \ddot{\text{H}}\ddot{\text{C}} + \text{H} = 2080,73$	Ba 45,944 $\ddot{\text{C}}$ 43,277 H 10,812
Oxalsaure Kalkerde, wasserhaltig	Ca 38,5 VOGEL $\ddot{\text{C}}$ 49,5 H 12,0	$\text{Ca}\ddot{\text{C}} + \text{H} = 944,374$	Ca 38,458 $\ddot{\text{C}}$ 49,244 H 12,304
Dasselbe Salz, wasserleer	Ca 43,75 Derselbe $\ddot{\text{C}}$ 56,25	$\text{Ca}\ddot{\text{C}} = 804,894$	Ca 43,853 $\ddot{\text{C}}$ 56,147
Oxalsaures Eisenoxyd	— —	$\text{Fe}\ddot{\text{C}}^3 = 2354,774$	Fe 42,566 $\ddot{\text{C}}$ 57,434
Oxalsaures Kobaltoxydul, zweifach basisches	Co 67,469 WINKEL- $\ddot{\text{C}}$ 22,024 BLECH H 10,243	$\text{Co}\ddot{\text{C}} + 2\text{CoH} = 2084,15$	Co 67,557 $\ddot{\text{C}}$ 24,634 H 10,809
Oxalsaures Nickeloxyd	Ni 32,44 DÖBEREINER $\ddot{\text{C}}$ 45,86 H 19,43 97,43	$\text{Ni}\ddot{\text{C}} + 2\text{H} = 1444,53$	Ni 44,007 $\ddot{\text{C}}$ 39,338 H 19,655
Oxalsaures Zinkoxyd, wasserhaltig	H 19,0 SCHINDLER	$\text{Zn}\ddot{\text{C}} + 2\text{H} = 1484,794$	Zn 42,866 $\ddot{\text{C}}$ 38,098 H 19,036
Dasselbe Salz, wasserleer	— —	$\text{Zn}\ddot{\text{C}} = 956,834$	Zn 52,945 $\ddot{\text{C}}$ 47,055
Oxalsaures Bleioxyd	Pb 75,46 BERZELIUS $\ddot{\text{C}}$ 24,54	$\text{Pb}\ddot{\text{C}} = 1844,885$	Pb 75,595 $\ddot{\text{C}}$ 24,405
Oxalsaures Kupferoxyd	Cu 50,0 F. C. VOGEL	$\text{Cu}\ddot{\text{C}} = 945,84$	Cu 52,398 $\ddot{\text{C}}$ 47,602

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
<i>Essigsaure Salze.</i>			
Essigsaures Kali	$\dot{K}$ 50,15 WENZEL $\bar{A}$ 49,85	$\dot{K}\bar{A} = 1226,776$	$\dot{K}$ 48,0 $\bar{A}$ 52,0
Essigsaures Natron, krystallisirt	$\dot{Na}$ 22,94 BERZELIUS $\bar{A}$ 36,95 $\dot{H}$ 40,41	$\dot{Na}\bar{A} + 6 \dot{H} = 1702,529$	$\dot{Na}$ 22,894 $\bar{A}$ 37,469 $\dot{H}$ 39,640
Dasselbe Salz, wasserleer	$\dot{Na}$ 37,93 GEHLEN $\bar{A}$ 62,07	$\dot{Na}\bar{A} = 1027,649$	$\dot{Na}$ 37,924 $\bar{A}$ 62,076
Essigsaures Lithion	— —	$\dot{Li}\bar{A} = 819,58$	$\dot{L}$ 22,165 $\bar{A}$ 77,835
Essigsaure Baryterde, krystallisirt	$\dot{Ba}$ 56,70 BUCHOLZ $\bar{A}$ 36,93 $\dot{H}$ 6,37	$\dot{Ba}\bar{A} + \dot{H} = 1705,69$	$\dot{Ba}$ 56,006 $\bar{A}$ 37,399 $\dot{H}$ 6,595
Dasselbe Salz, wasserleer	$\dot{Ba}$ 60,56 Derselbe $\bar{A}$ 39,44	$\dot{Ba}\bar{A} = 1593,24$	$\dot{Ba}$ 59,96 $\bar{A}$ 40,04
Essigsaure Strontianerde, unter + 45° C. krystallisirt	$\dot{H}$ 26,0 MITSCHERLICH	$\dot{Sr}\bar{A} + 4 \dot{H} = 1733,769$	$\dot{Sr}$ 37,256 $\bar{A}$ 36,794 $\dot{H}$ 25,950
Dasselbe Salz, bei + 45° C. krystallisirt	$\dot{H}$ 4,23 Derselbe	$2 \dot{Sr}\bar{A} + \dot{H} = 2680,178$	$\dot{Sr}$ 48,200 $\bar{A}$ 47,602 $\dot{H}$ 4,498
Essigsaure Kalkerde	$\dot{Ca}$ 35,7 HIGGINS $\bar{A}$ 64,3	$\dot{Ca}\bar{A} = 989,574$	$\dot{Ca}$ 35,536 $\bar{A}$ 64,464
Essigsaure Talkerde	$\dot{Mg}$ 28,9 RICHTER $\bar{A}$ 74,4	$\dot{Mg}\bar{A} = 896,06$	$\dot{Mg}$ 28,808 $\bar{A}$ 74,492
Essigsaures Zinkoxyd, krystallisirt	$\dot{H}$ 22,5 SCHINDLER	$\dot{Zn}\bar{A} + 3 \dot{H} = 1484,954$	$\dot{Zn}$ 34,49 $\bar{A}$ 43,04 $\dot{H}$ 22,77
Dasselbe Salz, in der Wärme krystallisirt	Derselbe	$\dot{Zn}\bar{A} + \dot{H} = 1256,994$	$\dot{Zn}$ 40,302 $\bar{A}$ 50,750 $\dot{H}$ 8,948

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Essigsaures Blei- oxyd, fünffach ba- sisches	Pb 91,3 BERZE- A 5,7 LIUS H 3,0	$\text{Pb}^6\text{A} + 3\text{H} =$ 9343,23	Pb 89,560 A 6,828 H 3,642
Essigsaures Blei- oxyd, zweifach basisches	— —	$\text{Pb}^3\text{A} = \text{PbA} +$ $2\text{Pb} = 4824,855$	Pb 86,563 A 43,437
Essigsaures Blei- oxyd, basisches	— —	$\text{Pb}^2\text{A} = \text{PbA} +$ $\text{Pb} = 3427,240$	Pb 84,387 A 48,643
Essigsaures Blei- oxyd, halbbasi- sches	Pb 74,8 PAYEN	$\text{Pb}^3\text{A}^2 = 2\text{PbA} +$ $\text{Pb} = 5459,775$	Pb 76,634 A 23,366
Essigsaures Blei- oxyd, neutrales, krystallisirt, <i>Plum- bum aceticum cry- stallisatum</i>	Pb 58,74 BERZE- A 26,97 LIUS H 44,32	$\text{PbA} + 3\text{H} =$ 2370,005	Pb 58,846 A 26,946 H 44,238
Dasselbe Salz, was- serleer	Pb 68,52 Derselbe A 34,48	$\text{PbA} = 2032,565$	Pb 68,645 A 34,385
Essigsaures Kupfer- oxyd, überbasi- sches	Cu 92,00 BERZE- A 2,45 LIUS H 5,55	$\text{Cu}^{48}\text{A} + 12\text{H} =$ 25776,48	Cu 92,288 A 2,475 H 5,237
Essigsaures Kupfer- oxyd, zweifach ba- sisches	Cu 64,36 Derselbe A 27,60 H 8,04	$\text{Cu}^6\text{A}^2 + 3\text{H} =$ 4586,88	Cu 64,827 A 27,845 H 7,358
Essigsaures Kupfer- oxyd, basisches, grüner Grünspan	Cu 43,25 PHILLIPS A 28,30 H 28,45	$\text{CuA} + \text{CuH} + 5\text{H} =$ 2304,00	Cu 43,024 A 27,687 H 29,292
Essigsaures Kupfer- oxyd, halbbasi- sches, blauer Grünspan	Cu 43,49 BERZE- A 36,80 LIUS H 20,04	$2\text{CuA} + \text{CuH} + 5\text{H} =$ 3437,52	Cu 43,252 A 37,445 H 49,633
Essigsaures Kupfer- oxyd, neutrales, <i>Cuprum aceticum crystallisatum</i>	Cu 39,2 PHILLIPS A 49,2 H 44,6	$\text{CuA} + \text{H} = 1246,00$	Cu 39,776 A 54,497 H 9,027
Essigsaures Queck- silberoxydul, <i>Hy- drargyrum ace- ticum</i>	Hg 77,964 STRO- A 22,039 MEYER	$\text{HgA} = 3240,50$	Hg 80,344 A 49,686

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Essigsaures Quecksilberoxyd	$\dot{\text{Hg}}$ 67,664 Derselbe $\bar{\text{A}}$ 32,336	$\dot{\text{Hg}}\bar{\text{A}} = 1989,24$	$\dot{\text{Hg}}$ 67,934 $\bar{\text{A}}$ 32,069
Essigsaures Silberoxyd	$\dot{\text{Ag}}$ 70,33 DUMAS $\bar{\text{A}}$ 29,67	$\dot{\text{Ag}}\bar{\text{A}} = 2087,58$	$\dot{\text{Ag}}$ 69,442 $\bar{\text{A}}$ 30,558
Weinsaure Salze.			
Weinsaures Kali, <i>Kali tartaricum</i>	$\dot{\text{K}}$ 44,34 BERZELIUS $\bar{\text{T}}$ 58,69	$\dot{\text{K}}\bar{\text{T}} = 1444,296$	$\dot{\text{K}}$ 44,636 $\bar{\text{T}}$ 58,364
Zweifach weinsaures Kali, Weinstein, <i>Tartarus</i>	$\dot{\text{K}}$ 24,80 BERZELIUS $\bar{\text{T}}$ 70,45 $\dot{\text{H}}$ 4,75	$\dot{\text{K}}\bar{\text{T}} + \dot{\text{H}}\bar{\text{T}} = 2352,216$	$\dot{\text{K}}$ 25,034 $\bar{\text{T}}$ 70,184 $\dot{\text{H}}$ 4,782
Weinsaures Natron	$\dot{\text{Na}}$ 26,8 BUCHOLZ $\bar{\text{T}}$ 56,3 $\dot{\text{H}}$ 16,9	$\dot{\text{Na}}\bar{\text{T}} + 2 \dot{\text{H}} = 1440,129$	$\dot{\text{Na}}$ 27,062 $\bar{\text{T}}$ 57,317 $\dot{\text{H}}$ 15,621
Zweifach weinsaures Natron	$\dot{\text{Na}}$ 17,5 Derselbe $\bar{\text{T}}$ 67,4 $\dot{\text{H}}$ 15,1	$\dot{\text{Na}}\bar{\text{T}} + \dot{\text{H}}\bar{\text{T}} + 2 \dot{\text{H}} = 2378,049$	$\dot{\text{Na}}$ 16,389 $\bar{\text{T}}$ 69,421 $\dot{\text{H}}$ 14,190
Weinsaures Kali-Natron, <i>Tartarus natronatus</i>	$\dot{\text{K}}$ 16,60 SCHAFFGOTSCH $\dot{\text{Na}}$ 14,18 $\bar{\text{T}}$ 47,00 $\dot{\text{H}}$ 25,22	$\dot{\text{K}}\bar{\text{T}} + \dot{\text{Na}}\bar{\text{T}} + 8 \dot{\text{H}} = 3529,305$	$\dot{\text{K}}$ 16,685 $\dot{\text{Na}}$ 14,043 $\bar{\text{T}}$ 46,776 $\dot{\text{H}}$ 25,496
Boraxweinstein, <i>Tartarus boraxatus</i>	$\dot{\text{K}}$ 20,749 DULK $\dot{\text{Na}}$ 4,119 $\bar{\text{T}}$ 61,248 $\ddot{\text{B}}$ 40,109 $\dot{\text{H}}$ 3,775	$3 \dot{\text{K}}\bar{\text{T}} + \dot{\text{Na}}\bar{\text{T}} + 2 \ddot{\text{B}}\bar{\text{T}} + 3 \dot{\text{H}} = 8318,785$	$\dot{\text{K}}$ 21,236 $\dot{\text{Na}}$ 4,685 $\bar{\text{T}}$ 59,536 $\ddot{\text{B}}$ 40,487 $\dot{\text{H}}$ 4,056
Borsäureweinstein, <i>Tartarus boraxatus Francogallorum</i>	DUFLOS	$2 \dot{\text{K}}\bar{\text{T}} + 2 \ddot{\text{B}}\bar{\text{T}} = 5351,88$	$\dot{\text{K}}$ 22,006 $\ddot{\text{B}}$ 46,301 $\bar{\text{T}}$ 61,693
Das entsprechende Natronsalz	Derselbe	$2 \dot{\text{Na}}\bar{\text{T}} + 2 \ddot{\text{B}}\bar{\text{T}} = 4953,626$	$\dot{\text{Na}}$ 15,734 $\ddot{\text{B}}$ 47,612 $\bar{\text{T}}$ 66,654

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Weinsaures Lithion	$\dot{\text{Li}}$ 17,560 DULK $\bar{\text{T}}$ 81,498 $\dot{\text{H}}$ 0,942	$\dot{\text{Li}}\bar{\text{T}} = 1007,10$	$\dot{\text{Li}}$ 18,038 $\bar{\text{T}}$ 81,962
Zweifach weinsaures Lithion, kry- stallisirt	$\dot{\text{Li}}$ 7,601 Derselbe $\bar{\text{T}}$ 72,884 $\dot{\text{H}}$ 49,545	$\dot{\text{Li}}\bar{\text{T}} + \dot{\text{H}}\bar{\text{T}} + 3\dot{\text{H}} = 2282,46$	$\dot{\text{Li}}$ 7,959 $\bar{\text{T}}$ 72,329 $\dot{\text{H}}$ 49,742
Weinsaures Lithion-Kali	$\dot{\text{K}}$ 22,167 Derselbe $\dot{\text{Li}}$ 6,544 $\bar{\text{T}}$ 62,506 $\dot{\text{H}}$ 8,744	$\dot{\text{K}}\bar{\text{T}} + \dot{\text{Li}}\bar{\text{T}} + 2\dot{\text{H}} = 2646,356$	$\dot{\text{K}}$ 22,252 $\dot{\text{Li}}$ 6,865 $\bar{\text{T}}$ 62,383 $\dot{\text{H}}$ 8,500
Weinsaures Lithion-Natron	$\dot{\text{Na}}$ 14,720 Derselbe $\dot{\text{Li}}$ 6,533 $\bar{\text{T}}$ 63,284 $\dot{\text{H}}$ 45,426	$\dot{\text{Na}}\bar{\text{T}} + \dot{\text{Li}}\bar{\text{T}} + 4\dot{\text{H}} = 2672,489$	$\dot{\text{Na}}$ 14,585 $\dot{\text{Li}}$ 6,798 $\bar{\text{T}}$ 64,780 $\dot{\text{H}}$ 46,837
Weinsaures Ammoniak	NH^3 16,157 Derselbe $\bar{\text{T}}$ 65,764 $\dot{\text{H}}$ 18,079	$\text{NH}^4\bar{\text{T}} + \dot{\text{H}} = 1262,90$	NH^3 16,826 $\bar{\text{T}}$ 65,364 $\dot{\text{H}}$ 17,843
Zweifach weinsaures Ammoniak	NH^3 10,678 DULK	$\text{NH}^4\bar{\text{T}} + \dot{\text{H}}\bar{\text{T}} = 2088,34$	NH^3 10,175 $\bar{\text{T}}$ 79,053 $\dot{\text{H}}$ 10,772
Weinsaures Ammoniak-Kali, <i>Tartarus ammoniatus</i>	$\dot{\text{K}}$ 21,354 Derselbe NH^3 7,839 $\bar{\text{T}}$ 63,002 $\dot{\text{H}}$ 7,808	$\dot{\text{K}}\bar{\text{T}} + \text{NH}^4\bar{\text{T}} + \dot{\text{H}} = 2677,496$	$\dot{\text{K}}$ 21,995 NH^3 7,937 $\bar{\text{T}}$ 64,664 $\dot{\text{H}}$ 8,404
Weinsaure Baryterde	$\dot{\text{Ba}}$ 50,186 Derselbe $\bar{\text{T}}$ 44,453 $\dot{\text{H}}$ 5,364	$\dot{\text{Ba}}\bar{\text{T}} + \dot{\text{H}} = 1893,21$	$\dot{\text{Ba}}$ 50,459 $\bar{\text{T}}$ 43,600 $\dot{\text{H}}$ 5,944
Weinsaure Kali-Baryterde	$\dot{\text{K}}$ 16,995 Derselbe $\dot{\text{B}}$ 27,504 $\bar{\text{T}}$ 50,082 $\dot{\text{H}}$ 5,449	$\dot{\text{K}}\bar{\text{T}} + \dot{\text{Ba}}\bar{\text{T}} + 2\dot{\text{H}} = 3449,986$	$\dot{\text{K}}$ 17,217 $\dot{\text{B}}$ 27,933 $\bar{\text{T}}$ 48,273 $\dot{\text{H}}$ 6,577
Weinsaure Natron-Baryterde	$\dot{\text{Na}}$ 11,845 Derselbe $\dot{\text{Ba}}$ 29,338 $\bar{\text{T}}$ 53,025 $\dot{\text{H}}$ 5,822	$\dot{\text{Na}}\bar{\text{T}} + \dot{\text{Ba}}\bar{\text{T}} + 2\dot{\text{H}} = 3220,859$	$\dot{\text{Na}}$ 12,400 $\dot{\text{Ba}}$ 29,660 $\bar{\text{T}}$ 54,256 $\dot{\text{H}}$ 6,984

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Weinsaure Strontianerde	$\dot{\text{Sr}}$ 34,335 Derselbe $\bar{\text{T}}$ 44,155 $\dot{\text{H}}$ 24,540	$\dot{\text{SrT}} + 4 \dot{\text{H}} =$ 1924,289	$\dot{\text{Sr}}$ 33,620 $\bar{\text{T}}$ 42,962 $\dot{\text{H}}$ 23,448
Weinsaure Kali-Strontianerde	$\dot{\text{K}}$ 48,530 Derselbe $\dot{\text{Sr}}$ 20,447 $\bar{\text{T}}$ 54,297 $\dot{\text{H}}$ 6,756	$\dot{\text{KT}} + \dot{\text{SrT}} + 2 \dot{\text{H}} =$ 3440,625	$\dot{\text{K}}$ 48,930 $\dot{\text{Sr}}$ 20,765 $\bar{\text{T}}$ 53,073 $\dot{\text{H}}$ 7,232
Weinsaure Natron-Strontianerde	$\dot{\text{Na}}$ 43,484 Derselbe $\dot{\text{Sr}}$ 20,940 $\bar{\text{T}}$ 57,560 $\dot{\text{H}}$ 8,046	$\dot{\text{NaT}} + \dot{\text{SrT}} + 2 \dot{\text{H}} =$ 2944,498	$\dot{\text{Na}}$ 43,386 $\dot{\text{Sr}}$ 22,485 $\bar{\text{T}}$ 56,702 $\dot{\text{H}}$ 7,727
Dasselbe Salz, was-serleer	$\dot{\text{Na}}$ 44,663 Derselbe $\dot{\text{Sr}}$ 22,744 $\bar{\text{T}}$ 62,596	$\dot{\text{NaT}} + \dot{\text{SrT}} =$ 2686,538	$\dot{\text{Na}}$ 44,507 $\dot{\text{Sr}}$ 24,043 $\bar{\text{T}}$ 61,450
Weinsaure Kalkerde	$\dot{\text{Ca}}$ 24,64 BERZELIUS $\bar{\text{T}}$ 50,55 $\dot{\text{H}}$ 27,81	$\dot{\text{CaT}} + 4 \dot{\text{H}} =$ 1627,044	$\dot{\text{Ca}}$ 24,644 $\bar{\text{T}}$ 50,733 $\dot{\text{H}}$ 27,653
Zweifach weinsaure Kalkerde	$\dot{\text{Ca}}$ 17,442 DULK $\bar{\text{T}}\dot{\text{H}}$ 82,558	$\dot{\text{CaT}} + \dot{\text{HT}} =$ 2445,044	$\dot{\text{Ca}}$ 16,627 $\bar{\text{T}}$ 78,055 $\dot{\text{H}}$ 5,348
Weinsaure Talkerde	$\dot{\text{Mg}}$ 17,654 DULK $\bar{\text{T}}$ 53,047 $\dot{\text{H}}$ 29,302	$\dot{\text{MgT}} + 4 \dot{\text{H}} =$ 1533,50	$\dot{\text{Mg}}$ 16,833 $\bar{\text{T}}$ 53,827 $\dot{\text{H}}$ 29,340
Zweifach weinsaure Talkerde	$\dot{\text{Mg}}$ 12,878 Derselbe $\bar{\text{T}}\dot{\text{H}}$ 87,122	$\dot{\text{MgT}} + \dot{\text{HT}} =$ 2024,50	$\dot{\text{Mg}}$ 12,770 $\bar{\text{T}}$ 81,666 $\dot{\text{H}}$ 5,564
Weinsaure Kali-Talkerde	$\dot{\text{K}}$ 47,444 Derselbe $\dot{\text{Mg}}$ 6,967 $\bar{\text{T}}$ 50,226 $\dot{\text{H}}$ 25,363	$\dot{\text{KT}} + \dot{\text{MgT}} + 8 \dot{\text{H}} =$ 3397,716	$\dot{\text{K}}$ 47,334 $\dot{\text{Mg}}$ 7,597 $\bar{\text{T}}$ 48,588 $\dot{\text{H}}$ 26,484
Weinsaure Natron-Talkerde	$\dot{\text{Na}}$ 42,342 Derselbe $\dot{\text{Mg}}$ 6,720 $\bar{\text{T}}$ 48,495 $\dot{\text{H}}$ 32,473	$\dot{\text{NaT}} + \dot{\text{MgT}} + 40 \dot{\text{H}} =$ 3423,549	$\dot{\text{Na}}$ 41,384 $\dot{\text{Mg}}$ 7,540 $\bar{\text{T}}$ 48,224 $\dot{\text{H}}$ 32,855

<i>Name.</i>	<i>Analyse.</i>	<i>Formel.</i>	<i>Rechnung.</i>
Weinsaures Eisen- oxydul	$\dot{\text{Fe}}$ 34,69 Derselbe $\bar{\text{T}}$ 65,34	$\dot{\text{Fe}}\bar{\text{T}} = 1275,967$	$\dot{\text{Fe}}$ 35,309 $\bar{\text{T}}$ 64,694
Weinsaures Eisen- oxyd	$\ddot{\text{Fe}}$ 26,754 Derselbe $\bar{\text{T}}$ 70,305 $\dot{\text{H}}$ 2,944	$\ddot{\text{Fe}}\bar{\text{T}}^3 = 3477,374$	$\ddot{\text{Fe}}$ 28,788 $\bar{\text{T}}$ 71,212
Weinsaures Eisen- oxyd - Kali	$\dot{\text{K}}$ 48,23 SOUBEIRAN $\ddot{\text{Fe}}$ 30,49 und CAPITAINE	$\dot{\text{K}}\bar{\text{T}} + \ddot{\text{Fe}}\bar{\text{T}} = 3240,79$	$\dot{\text{K}}$ 48,170 $\ddot{\text{Fe}}$ 30,889 $\bar{\text{T}}$ 50,944
Weinsaures Blei- oxyd	$\dot{\text{Pb}}$ 62,743 BERZE- $\bar{\text{T}}$ 37,257 LIUS	$\dot{\text{Pb}}\bar{\text{T}} = 2220,085$	$\dot{\text{Pb}}$ 62,82 $\bar{\text{T}}$ 37,18
Weinsaures Queck- silberoxydul	$\dot{\text{Hg}}$ 74,067 HARFF	$\dot{\text{Hg}}\bar{\text{T}} = 3428,02$	$\dot{\text{Hg}}$ 75,924 $\bar{\text{T}}$ 24,079
Weinsaures Queck- silberoxyd	$\dot{\text{Hg}}$ 60,495 Derselbe	$\dot{\text{Hg}}\bar{\text{T}} = 2476,73$	$\dot{\text{Hg}}$ 62,079 $\bar{\text{T}}$ 37,924
Weinsaures Anti- monoxyd - Kali, Brechweinstein, <i>Tartarus stibiatus</i>	$\dot{\text{K}}$ 43,636 DULK $\ddot{\text{Sb}}$ 43,080 $\bar{\text{T}}$ 38,414 $\dot{\text{H}}$ 5,897	$\dot{\text{K}}\bar{\text{T}} + \ddot{\text{Sb}}\bar{\text{T}} + 2\dot{\text{H}} = 4377,599$	$\dot{\text{K}}$ 43,452 $\ddot{\text{Sb}}$ 43,697 $\bar{\text{T}}$ 37,713 $\dot{\text{H}}$ 5,438
Weinsaures Anti- monoxyd - Silber- oxyd	$\dot{\text{Ag}}$ 27,34 WALL- $\ddot{\text{Sb}}$ 36,94 QUIST $\bar{\text{T}}$ 34,50 $\dot{\text{H}}$ 4,25	$\dot{\text{Ag}}\bar{\text{T}} + \ddot{\text{Sb}}\bar{\text{T}} + 2\dot{\text{H}} = 5238,403$	$\dot{\text{Ag}}$ 27,673 $\ddot{\text{Sb}}$ 36,517 $\bar{\text{T}}$ 34,545 $\dot{\text{H}}$ 4,295
<i>Ameisensaure Salze.</i>			
Ameisensaures Kali	$\dot{\text{K}}$ 64,09 RICHTER $\bar{\text{Fo}}$ 38,94	$\dot{\text{K}}\bar{\text{Fo}} = 1054,576$	$\dot{\text{K}}$ 55,997 $\bar{\text{Fo}}$ 44,003
Ameisensaures Na- tron	$\dot{\text{Na}}$ 48,3 GEHLEN $\bar{\text{Fo}}$ 54,7	$\dot{\text{Na}}\bar{\text{Fo}} = 852,449$	$\dot{\text{Na}}$ 45,719 $\bar{\text{Fo}}$ 54,284

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Dasselbe Salz, kry- stallisirt	$\dot{\text{Na}}$ 36,6 GOEBEL $\bar{\text{Fo}}$ 43,4 $\dot{\text{H}}$ 20,0	$\dot{\text{Na}}\bar{\text{Fo}} + 2 \dot{\text{H}} =$ 1077,409	$\dot{\text{Na}}$ 36,473 $\bar{\text{Fo}}$ 42,947 $\dot{\text{H}}$ 20,880
Ameisensaure Baryt- erde	$\dot{\text{Ba}}$ 67,74 Derselbe $\bar{\text{Fo}}$ 32,26	$\dot{\text{Ba}}\bar{\text{Fo}} =$ 1448,04	$\dot{\text{Ba}}$ 67,368 $\bar{\text{Fo}}$ 32,632
Ameisensaures Zink- oxyd	$\dot{\text{Zn}}$ 43,42 Derselbe $\bar{\text{Fo}}$ 38,63 $\dot{\text{H}}$ 18,25	$\dot{\text{Zn}}\bar{\text{Fo}} + 2 \dot{\text{H}} =$ 1494,274	$\dot{\text{Zn}}$ 42,448 $\bar{\text{Fo}}$ 38,745 $\dot{\text{H}}$ 18,837
Ameisensaures Cad- miumoxyd	$\dot{\text{Cd}}$ 53,75 Derselbe $\bar{\text{Fo}}$ 32,00 $\dot{\text{H}}$ 14,25	$\dot{\text{Cd}}\bar{\text{Fo}} + 2 \dot{\text{H}} =$ 1484,447	$\dot{\text{Cd}}$ 53,674 $\bar{\text{Fo}}$ 31,470 $\dot{\text{H}}$ 15,455
Ameisensaures Blei- oxyd	$\dot{\text{Pb}}$ 74,88 Derselbe $\bar{\text{Fo}}$ 25,42	$\dot{\text{Pb}}\bar{\text{Fo}} =$ 1857,365	$\dot{\text{Pb}}$ 75,087 $\bar{\text{Fo}}$ 24,943
Ameisensaures Ku- pferoxyd	$\dot{\text{Cu}}$ 35,83 Derselbe $\bar{\text{Fo}}$ 31,66 $\dot{\text{H}}$ 32,50	$\dot{\text{Cu}}\bar{\text{Fo}} + 4 \dot{\text{H}} =$ 1408,24	$\dot{\text{Cu}}$ 35,493 $\bar{\text{Fo}}$ 32,858 $\dot{\text{H}}$ 34,949
<i>Arsensaure Salze.</i>			
Arsensaures Kali, zweifach, krystal- lisirt	$\ddot{\text{K}}\ddot{\text{As}}$ 89,94 MIT- $\dot{\text{H}}$ 10,09 SCHER- LICH	$\ddot{\text{K}}\ddot{\text{H}}\ddot{\text{As}} + \dot{\text{H}} = \ddot{\text{K}}\ddot{\text{As}}$ $+ 2 \dot{\text{H}} =$ 2252,646	$\dot{\text{K}}$ 26,444 $\ddot{\text{As}}$ 63,872 $\dot{\text{H}}$ 9,987
Arsensaures Natron, krystallisirt	$\ddot{\text{Na}}\ddot{\text{As}}$ 56 L. GMELIN $\dot{\text{H}}$ 44	$\ddot{\text{Na}}^2\ddot{\text{As}} + 16 \dot{\text{H}} =$ 4047,938	$\ddot{\text{Na}}$ 19,399 $\ddot{\text{As}}$ 35,809 $\dot{\text{H}}$ 44,792
Dasselbe Salz mit grösserem Was- sergehalte	$\ddot{\text{Na}}\ddot{\text{As}}$ 44,49 MIT- $\dot{\text{H}}$ 55,84 SCHER- LICH	$\ddot{\text{Na}}^2\ddot{\text{As}} + 24 \dot{\text{H}} =$ 4947,778	$\ddot{\text{Na}}$ 15,850 $\ddot{\text{As}}$ 29,257 $\dot{\text{H}}$ 54,893
Arsensaures Natron, wasserleer	— —	$\ddot{\text{Na}}^2\ddot{\text{As}} =$ 2248,258	$\ddot{\text{Na}}$ 35,438 $\ddot{\text{As}}$ 64,862
Arsensaures Natron, zweifach	$\ddot{\text{Na}}$ 24,684 MIT- $\ddot{\text{As}}$ 78,349 SCHER- LICH	$\ddot{\text{Na}}\ddot{\text{As}} =$ 1828,529	$\ddot{\text{Na}}$ 24,344 $\ddot{\text{As}}$ 78,686
Dasselbe Salz, kry- stallisirt	$\ddot{\text{Na}}$ 47,36 Derselbe $\ddot{\text{As}}$ 62,70 $\dot{\text{H}}$ 49,94	$\ddot{\text{Na}}\ddot{\text{As}} + 4 \dot{\text{H}} =$ 2278,449	$\ddot{\text{Na}}$ 47,405 $\ddot{\text{As}}$ 63,448 $\dot{\text{H}}$ 49,747

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Arsensaures Kali-Natron	$\ddot{\text{K}}^2\ddot{\text{As}}$ 30,24 BERZELIUS $\ddot{\text{Na}}^2\ddot{\text{As}}$ 26,65 $\dot{\text{H}}$ 44,44	$\ddot{\text{K}}\ddot{\text{Na}}\ddot{\text{As}} + 17 \dot{\text{H}} = 4329,545$	$\ddot{\text{K}}$ 43,604 $\ddot{\text{Na}}$ 9,002 $\ddot{\text{As}}$ 33,232 $\dot{\text{H}}$ 44,465
Arsensaures Ammoniak	$\text{NH}^3\dot{\text{H}}$ 34,7 MITSCHERLICH $\ddot{\text{As}}$ 63,3	$(\text{NH}^4)^2\ddot{\text{As}} + \dot{\text{H}} = 2204,24$	NH^3 49,307 $\ddot{\text{As}}$ 65,364 $\dot{\text{H}}$ 45,329
Dasselbe Salz, krySTALLISIRT	$\dot{\text{H}}$ 54,84 BERZELIUS	$(\text{NH}^4)^2\ddot{\text{As}} + 18 \dot{\text{H}} = 4443,40$	NH^3 40,332 $\ddot{\text{As}}$ 34,978 $\dot{\text{H}}$ 54,690
Arsensaures Ammoniak, zweifach	$\text{NH}^3\dot{\text{H}}$ 27,78 MITSCHERLICH $\ddot{\text{As}}$ 72,22	$\text{NH}^4\ddot{\text{As}} + 2 \dot{\text{H}} = 4988,74$	NH^3 40,684 $\ddot{\text{As}}$ 72,348 $\dot{\text{H}}$ 46,968
Arsensaures Natron-Ammoniak	$\text{NH}^3\dot{\text{H}}$ 43,04 Derselbe $\ddot{\text{Na}}\ddot{\text{As}}$ 56,96	$\ddot{\text{Na}}\text{NH}^4\ddot{\text{As}} + 9 \dot{\text{H}} = 3465,829$	$\ddot{\text{Na}}$ 42,344 NH^3 6,744 $\ddot{\text{As}}$ 45,448 $\dot{\text{H}}$ 35,530
Arsensaure Baryterde, basisch	$\ddot{\text{Ba}}$ 66,56 BERZELIUS $\ddot{\text{As}}$ 33,44	$\ddot{\text{Ba}}^3\ddot{\text{As}} = 4304,67$	$\ddot{\text{Ba}}$ 66,576 $\ddot{\text{As}}$ 33,424
Arsensaure Baryterde einfach, krySTALLISIRT	$\ddot{\text{Ba}}$ 50,32 Derselbe $\ddot{\text{As}}$ 37,86 $\dot{\text{H}}$ 44,82	$\ddot{\text{Ba}}^2\ddot{\text{As}} + 4 \dot{\text{H}} = 3799,30$	$\ddot{\text{Ba}}$ 50,288 $\ddot{\text{As}}$ 37,870 $\dot{\text{H}}$ 44,842
Dasselbe Salz, wasserleer	$\ddot{\text{Ba}}$ 57,06 Derselbe $\ddot{\text{As}}$ 42,94	$\ddot{\text{Ba}}^2\ddot{\text{As}} = 3349,38$	$\ddot{\text{Ba}}$ 57,043 $\ddot{\text{As}}$ 42,957
Zweifach arsensaure Baryterde	$\ddot{\text{Ba}}$ 40,43 MITSCHERLICH $\ddot{\text{As}}$ 59,87	$\ddot{\text{Ba}}\ddot{\text{As}} = 2394,09$	$\ddot{\text{Ba}}$ 39,90 $\ddot{\text{As}}$ 60,40
Basisch arsensaure Kalkerde	— —	$\ddot{\text{Ca}}^3\ddot{\text{As}} = 2493,753$	$\ddot{\text{Ca}}$ 42,304 $\ddot{\text{As}}$ 57,696
Arsensaure Kalkerde, Pharmakolith	$\ddot{\text{Ca}}$ 25,00 KLAPROTH $\ddot{\text{As}}$ 50,54 $\dot{\text{H}}$ 24,46	$\ddot{\text{Ca}}^2\ddot{\text{As}} + 6 \dot{\text{H}} = 2846,982$	$\ddot{\text{Ca}}$ 24,967 $\ddot{\text{As}}$ 54,076 $\dot{\text{H}}$ 23,957
Basisch arsensaures Eisenoxyd	$\ddot{\text{Fe}}$ 79,6 BERZELIUS $\ddot{\text{As}}$ 7,0 $\dot{\text{H}}$ 43,4	$\ddot{\text{Fe}}^{16}\ddot{\text{As}} + 24 \dot{\text{H}} = 20455,484$	$\ddot{\text{Fe}}$ 79,468 $\ddot{\text{As}}$ 7,438 $\dot{\text{H}}$ 43,394

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Arsensaures Eisen- oxyd	— —	$\ddot{\text{Fe}}\ddot{\text{As}} = 2439,854$	$\ddot{\text{Fe}}$ 44,029 $\ddot{\text{As}}$ 58,974
Arsensaures Eisen- oxyd, zwei Drittel	— —	$\ddot{\text{Fe}}^2\ddot{\text{As}}^3 = 6348,508$	$\ddot{\text{Fe}}$ 34,686 $\ddot{\text{As}}$ 68,344
Dasselbe Salz, was- serhaltig	$\ddot{\text{Fe}}^2\ddot{\text{As}}^3$ 83,32 BERZE- $\dot{\text{H}}$ 46,68 LIUS	$\ddot{\text{Fe}}^2\ddot{\text{As}}^3 + 12 \dot{\text{H}} = 7668,268$	$\ddot{\text{Fe}}$ 26,409 $\ddot{\text{As}}$ 56,289 $\dot{\text{H}}$ 47,602
Basisch arsensaures Nickeloxyd, Nickelocher	$\dot{\text{Ni}}$ 36,20 BERTHIER $\dot{\text{Co}}$ 0,25 $\ddot{\text{As}}$ 36,80 $\dot{\text{H}}$ 25,50	$\dot{\text{Ni}}^3\ddot{\text{As}} + 9 \dot{\text{H}} = 3859,44$	$\dot{\text{Ni}}$ 36,485 $\ddot{\text{As}}$ 37,284 $\dot{\text{H}}$ 26,234
Basisch arsensaures Bleioxyd	$\dot{\text{Pb}}$ 74,75 BERZE- $\ddot{\text{As}}$ 25,25 LIUS	$\dot{\text{Pb}}^3\ddot{\text{As}} = 5622,735$	$\dot{\text{Pb}}$ 74,444 $\ddot{\text{As}}$ 25,589
Arsensaures Blei- oxyd	$\dot{\text{Pb}}$ 65,86 Derselbe $\ddot{\text{As}}$ 34,44	$\dot{\text{Pb}}^2\ddot{\text{As}} = 4228,090$	$\dot{\text{Pb}}$ 65,97 $\ddot{\text{As}}$ 34,03
Arsenigsaures Blei- oxyd	$\dot{\text{Pb}}$ 68,7 Derselbe $\ddot{\text{As}}$ 34,3	$\dot{\text{Pb}}^2\ddot{\text{As}} = 4028,09$	$\dot{\text{Pb}}$ 69,246 $\ddot{\text{As}}$ 30,754
Zweifach arsenig- saures Bleioxyd	$\dot{\text{Pb}}$ 52,644 Derselbe $\ddot{\text{As}}$ 47,356	$\dot{\text{Pb}}\ddot{\text{As}} + 2633,445$	$\dot{\text{Pb}}$ 52,959 $\ddot{\text{As}}$ 47,044
<i>Chromsaure Salze.</i>			
Chromsaures Kali	$\dot{\text{K}}$ 48 THOMSON $\ddot{\text{Cr}}$ 52	$\dot{\text{K}}\ddot{\text{Cr}} + 4247,726$	$\dot{\text{K}}$ 48,357 $\ddot{\text{Cr}}$ 54,643
Zweifach chromsau- res Kali	$\dot{\text{K}}$ 34,579 Derselbe $\ddot{\text{Cr}}$ 68,424	$\dot{\text{K}}\ddot{\text{Cr}}^2 = 4846,596$	$\dot{\text{K}}$ 34,889 $\ddot{\text{Cr}}$ 68,444
Chromsaure Baryt- erde	$\dot{\text{Ba}}$ 59,85 BERZE- $\ddot{\text{Cr}}$ 40,45 LIUS	$\dot{\text{Ba}}\ddot{\text{Cr}} = 4584,46$	$\dot{\text{Ba}}$ 60,302 $\ddot{\text{Cr}}$ 39,698
Basisch chromsau- res Bleioxyd	$\dot{\text{Pb}}$ 80,98 BADAMS $\ddot{\text{Cr}}$ 49,02	$\dot{\text{Pb}}^2\ddot{\text{Cr}} = 3448,46$	$\dot{\text{Pb}}$ 84,602 $\ddot{\text{Cr}}$ 48,398
Chromsaures Blei- oxyd	$\dot{\text{Pb}}$ 68,447 BERZE- $\ddot{\text{Cr}}$ 34,853 LIUS	$\dot{\text{Pb}}\ddot{\text{Cr}} = 2023,545$	$\dot{\text{Pb}}$ 68,922 $\ddot{\text{Cr}}$ 34,078

N. Organische Basen.

Name.		Formel.	Rechnung.
Morphin	REGNAULT	$\begin{aligned} &C^{35}H^{20}NO^6 = NH^3 \\ &+ C^{35}H^{17}O^6 = \\ &3653,86 \end{aligned}$	C 74,956 H 6,834 N 4,792 O 16,424 NH ³ 5,816
Codein	Derselbe	$\begin{aligned} &C^{35}H^{20}NO^5 = NH^3 \\ &+ C^{35}H^{17}O^5 = \\ &3553,86 \end{aligned}$	C 73,982 H 7,024 N 4,926 O 14,068 NH ³ 5,979
Narcotin	Derselbe	$\begin{aligned} &C^{46}H^{25}NO^{14} = NH^3 \\ &+ C^{46}H^{22}O^{14} = \\ &5342,28 \end{aligned}$	C 64,679 H 5,840 N 3,277 O 26,204 NH ³ 4,88
Strychnin	Derselbe	$\begin{aligned} &C^{44}H^{24}NO^4 = NH^3 \\ &+ C^{44}H^{21}O^4 = \\ &4354,92 \end{aligned}$	C 75,898 H 6,878 N 8,039 O 9,485 NH ³ 4,88
Brucin	Derselbe	$\begin{aligned} &C^{46}H^{26}N^2O^4 = \\ &4930,12 \end{aligned}$	C 70,090 H 6,582 N 7,402 O 16,226 NH ³ 10,482
Chinin	LIEBIG	$\begin{aligned} &C^{20}H^{12}NO^2 = NH^3 \\ &+ C^{20}H^9O^2 = \\ &2027,22 \end{aligned}$	C 74,444 H 7,387 N 8,636 O 9,866 NH ³ 10,482
Cinchonin	Derselbe	$\begin{aligned} &C^{20}H^{12}NO = NH^3 \\ &+ C^{20}H^9O = 1927,22 \end{aligned}$	C 77,957 H 7,774 N 9,083 O 5,489 NH ³ 14,026
Aricin	PELLETIER	$\begin{aligned} &C^{20}H^{12}NO^3 = NH^3 \\ &+ C^{20}H^9O^3 = \\ &2127,22 \end{aligned}$	C 70,627 H 7,040 N 8,230 O 14,103

Name.		Formel.	Rechnung.
Jervin	WILL	$C^{60}H^{45}N^2O^5 = 5948,92$	C 76,449 H 9,488 N 5,945 O 8,448
Atropin	LIEBIG	$C^{34}H^{23}NO^6 = NH^3$ $+ C^{34}H^{20}O^6 = 3646,48$	C 70,629 H 7,938 N 4,844 O 16,592 NH ³ 5,876
Chelidin	WILL	$C^{40}H^{20}N^3O^6 = 4379,58$	C 68,609 H 5,699 N 11,992 O 13,700
Thein, Coffein, Guaranin	STENHOUSE	$C^{16}H^{10}N^4O^4 = 2426,96$	C 49,524 H 5,442 N 28,853 O 16,484
Theobromin	GLASSON	$C^{14}H^8N^4O^4 = 2254,69$	C 46,69 H 4,43 N 31,09 O 17,79
Berberin	FLEITMANN	$C^{42}H^{18}NO^9 = 4454,74$	C 70,824 H 5,043 N 3,930 O 20,203
Nicotin	ORTIGOSA	$C^{10}H^8N = 1026,10$	C 73,209 H 9,730 N 17,064
Coniin	Derselbe	$C^{16}H^{15}N = 1564,18$	C 76,844 H 11,968 N 14,194

O. Organische Säuren.

<i>Name.</i>	<i>Analyse.</i>	<i>Formel.</i>	<i>Rechnung.</i>
Oxalsäure oder Sauerkleesäure	C 33,222 BERZE- H 0,244 LIUS O 66,534	$C^2O^3 = \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{C}} = 450,24$	C 33,369 O 66,634
— — —, fatisirte	C^2O^3 80,5 Derselbe H 49,5	$\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{H}}\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{C}} = 562,72$	$\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{C}}$ 80,042 H 49,988
— — —, krystallisirte	C^2O^3 58 Derselbe H 42	$\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{H}}\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{C}} + 2\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{H}} = 787,68$	$\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{C}}$ 57,46 H 42,84
Unteracetylige Säure	— —	$C^4H^3O = \overset{\cdot}{\underset{\cdot}{Ac}} = 437,92$	C 68,645 H 8,560 O 22,825
Unteracetyliges Säurehydrat, isomerisch mit Aldehyd	— —	$C^4H^4O^2 = \overset{\cdot}{\underset{\cdot}{H}}\overset{\cdot}{\underset{\cdot}{Ac}} = 550,40$	$\overset{\cdot}{\underset{\cdot}{Ac}}$ 79,564 $\overset{\cdot}{\underset{\cdot}{H}}$ 20,436 oder C 54,593 H 9,070 O 36,337
Acetylige Säure	— —	$C^4H^3O^2 = \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{Ac}} = 537,92$	C 55,86 H 6,96 O 37,48
Acetylsäure oder Essigsäure	C 46,83 BERZE- H 6,35 LIUS O 46,82	$C^4H^3O^3 = \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{Ac}} = 637,92$	C 47,403 H 5,869 O 47,028
Acetyl- oder Essigsäurehydrat	$\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{Ac}}$ 87,425 MOLLERAT H 42,875	$\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{H}}\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{Ac}} = 750,40$	$\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{Ac}}$ 85,04 H 44,99
Tartrylsäure, Wein- oder Weinstein-säure	— —	$C^4H^2O^5 = \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{Tr}} = 825,44$	C 36,403 H 3,024 O 60,573
Weinsäurehydrat, krystallisirt	$\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{Tr}}$ 88,75 BERZE- H 44,25 LIUS	$\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{H}}\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{Tr}} = 937,92$	$\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{Tr}}$ 88,007 H 44,993
Traubensäure isomerisch mit der	— —	Weinsäure $\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{Tr}} = \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{Üv}}$	
Dieselbe, krystallisirt	— —	$\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{H}}\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{Üv}} + \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{H}} = 1050,4$	$\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{Üv}}$ 78,583 H 24,447

<i>Name.</i>	<i>Analyse.</i>	<i>Formel.</i>	<i>Rechnung.</i>
Brenzweinsäure	— —	$C^5H^3O^3 = 713,04$	C 52,666 H 5,254 O 42,083
Brenztraubensäure	— —	$C^6H^3O^5 = 988,16$	C 45,642 H 3,789 O 50,599
Formyl- oder Ameisensäure	C 32,970 BERZELIUS H 2,807 O 64,223	$C^2HO^3 = 462,72$	C 32,469 H 2,697 O 64,834
Succinyl- oder Bernsteinsäure	C 47,600 Derselbe H 4,542 O 47,888	$C^4H^2O^3 = 625,44$	C 48,043 H 3,994 O 47,966
Cyansäure, isomerisch mit Paracyan- oder Knallsäure	Cy 2 Vol. WÖHLER O 1 —	$C^2N(=Cy)O = 425,30$	C 35,326 N 44,164 O 23,543
Citronensäure	— —	$C^4H^2O^4 = \bar{C}i = 725,44$	C 44,420 H 3,444 O 55,139
Dieselbe, aus der bei 100°C. gesättigten Auflösung krystallisiert	— —	$\dot{H}\bar{C}i = 837,92$	C 86,576 H 13,424
Dieselbe, bei der freiwilligen Abdunstung krystallisiert	— —	$\dot{H}^2\bar{C}i + 2\dot{H} = 2626,4$	$\bar{C}i$ 82,68 H 17,32
Die letztere bis auf + 100°C. erhitzt	— —	$\dot{H}^2\bar{C}i = 2401,28$	$\bar{C}i$ 90,632 H 9,368
Aconitsäure, Equisetsäure und die durch Zersetzung der Citronensäure in der Wärme erhaltene Säure	— —	$C^4HO^3 = 612,96$	C 49,024 H 2,036 O 48,943
Dieselbe Säure krystallisiert	— —	$C^4H^2O^4 = \dot{H}C^4HO^3 = 725,44$	$\bar{A}cn$ 84,495 H 15,505
Itaconsäure, isomerisch mit Citraconsäure	— —	$C^5H^2O^3 = 700,56$	C 53,644 H 3,563 O 42,823
Dieselbe, wasserhaltig	— —	$\dot{H}\bar{I}t = 813,04$	$\bar{I}t$ 86,165 H 13,835
Aepfelsäure	— —	$C^4H^2O^4 = 725,44$	C 44,420 H 3,444 O 55,139
Dieselbe, krystallisiert	— —	$\dot{H}\bar{M}a = 837,92$	$\bar{M}a$ 86,576 H 13,424

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Fumarsäure, Flechtensäure, Paramaleinsäure, isomerisch mit Mafursäure oder Maleinsäure	— —	$C^4H^2O^3 = 612,96$	C 49,024 H 2,036 O 48,943
Dieselbe, wasserhaltig	— —	$\dot{H}\bar{F}u = 725,44$	$\bar{F}u$ 86,165 $\dot{H}$ 43,835
Milchsäure	C 44,92 MIT- H 6,12 SCHER- O 48,96 LICH	$C^6H^5O^5 = 4013,42$	C 44,488 H 6,459 O 49,353
Dieselbe, wasserhaltig	— —	$\dot{H}\bar{L} = 1125,60$	$\bar{L}$ 90,007 $\dot{H}$ 9,993
Buttersäure	— —	$C^8H^{10}O^3 = 988,32$	C 60,806 H 8,839 O 30,355
Dieselbe, wasserhaltig	— —	$\dot{H}\bar{B}u = 1100,8$	$\bar{B}u$ 89,782 $\dot{H}$ 10,218
Mekonsäure, bei + 100°C. getrocknet	C 42,15 LIEBIG H 2,12 O 55,73	$C^7H^2O^7 = 1250,8$	C 42,040 H 1,995 O 55,965
Dieselbe, krystallisiert	— —	$\dot{H}\bar{M}e = 1588,24$	$\bar{M}e$ 78,753 $\dot{H}$ 21,247
Komensäure	Derselbe	$C^6H^4O^4 = 863,20$	C 52,215 H 1,445 O 46,340
Dieselbe, wasserhaltig	C 46,45 Derselbe H 2,61 O 50,94	$\dot{H}\bar{K}m = 975,68$	C 46,196 H 2,558 O 51,246
			oder $\bar{K}m$ 88,472 $\dot{H}$ 11,528
Brenzmekonsäure	C 58,294 Derselbe H 2,846 O 37,903	$C^{10}H^3O^5 = 1288,64$	C 58,294 H 2,905 O 38,801
Dieselbe, krystallisiert	C 53,420 Derselbe H 3,637 O 42,943	$\dot{H}p\bar{K}m = 1404,12$	$p\bar{K}m$ 94,972 $\dot{H}$ 8,028
Chelidonsäure, wasserleer	LERCH	$C^{14}H^3O^{11} = 2189,12$	C 48,044 H 1,710 O 50,249

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Dieselbe, krystal- lisirt und bei + 100°C. getrocknet	Derselbe	$C^{14}H^{10}O^{12} = \dot{H}\bar{C}he$ $= 2304,6$	C 45,694 H 2,468 O 52,438 oder $\bar{C}he$ 95,443 $\dot{H}$ 4,887
Dieselbe, bei + 150°C. getrocknet	Derselbe	$\dot{H} + 2 \bar{C}he =$ 4490,72	$\bar{C}he$ 97,557 $\dot{H}$ 2,443
Chelidinsäure	Derselbe	$C^{14}H^{20}O^{10} = 2076,64$	C 50,644 H 4,204 O 48,455
Chinasäure	WOSKRESSENSKY	$C^7H^5O^5 = 4088,24$	C 48,320 H 5,734 O 45,946
Dieselbe, krystal- lisirt	Derselbe	$\dot{H}\bar{C}hi = 4200,72$	$\bar{C}hi$ 90,632 $\dot{H}$ 9,368
Benzoësäure	C 74,378 LIEBIG H 4,567 und O 24,055 WÖHLER	$C^{14}H^5O^3 = 4444,08$	C 74,372 H 4,443 O 24,245
Dieselbe, krystal- lisirt	— —	$\dot{H}\bar{B}z = 4526,56$	$\bar{B}z$ 92,632 $\dot{H}$ 7,368
Spirige Säure	ETTLING	$C^{14}H^5O^3 = 4444,08$	C 74,372 H 4,443 O 24,245
Dieselbe, wasser- haltig	— —	$\dot{H}\ddot{S}p = 4526,56$	$\ddot{S}p$ 92,632 $\dot{H}$ 7,368
Spirsäure	PIRIA	$C^{14}H^5O^5 = 4644,08$	C 65,457 H 3,866 O 30,977
Dieselbe, krystal- lisirt	— —	$\dot{H}\ddot{S}p = 4726,56$	$\ddot{S}p$ 93,485 $\dot{H}$ 6,545
Zimmtsäure	DUMAS und PELIGOT	$C^{18}H^7O^3 = 4739,52$	C 77,732 H 5,022 O 47,246
Dieselbe, krystalli- sirt	— —	$\dot{H}\bar{C}m = 4852,0$	$\bar{C}m$ 93,925 $\dot{H}$ 6,075
Myroxylsäure, in dem Perubalsam enthalten.	PLANTAMOUR	$C^{15}H^6O^3 = 4504,68$	C 75,036 H 4,986 O 49,978

<i>Name.</i>	<i>Analyse.</i>	<i>Formel.</i>	<i>Rechnung.</i>
Dieselbe, krystal- lisirt	— —	$\dot{\text{H}}\bar{\text{M}}\text{x} = 1614,46$	$\bar{\text{M}}\text{x} \quad 93,032$ $\dot{\text{H}} \quad 6,968$
Ulmarsäure, in Spi- raea Ulmaria neben der spirigen Säure enthalten.	LÖWIG u. WEIDMANN	$\text{C}^{15}\text{H}^8\text{O}^7 = 1926,64$	$\text{C} \quad 58,485$ $\text{H} \quad 5,182$ $\text{O} \quad 36,333$
Tonkasäure, Cou- marin	DELALANDE	$\text{C}^{18}\text{H}^7\text{O}^4 = 1839,52$	$\text{C} \quad 73,506$ $\text{H} \quad 4,749$ $\text{O} \quad 21,745$
Dieselbe	BLEIBTREU	$\text{C}^{18}\text{H}^6\text{O}^4 = 1827,04$	$\text{C} \quad 74,808$ $\text{H} \quad 4,298$ $\text{O} \quad 21,894$
Kumarsäure	DELALANDE und BLEIBTREU	$\text{C}^{18}\text{H}^7\text{O}^5 = 1939,52$	$\text{C} \quad 69,717$ $\text{H} \quad 4,503$ $\text{O} \quad 25,780$
Dieselbe, krystalli- sirt	Dieselben	$\dot{\text{H}} + \text{C}^{18}\text{H}^7\text{O}^5 =$ $2052,00$	$\bar{\text{K}}\text{u} \quad 94,519$ $\dot{\text{H}} \quad 5,481$
Elaterinsäure	ZWENGER	$\text{C}^{20}\text{H}\text{O}^5 = 2477,12$	$\text{C} \quad 69,009$ $\text{H} \quad 8,025$ $\text{O} \quad 22,966$
Valeriansäure	$\text{C} \quad 64,875 \quad \text{H.} \quad 9,660$ $\text{H} \quad 9,660 \quad \text{TROMMS-}$ $\text{O} \quad 25,465 \quad \text{DORFF}$	$\text{C}^{10}\text{H}^9\text{O}^3 = 1463,52$	$\text{C} \quad 64,563$ $\text{H} \quad 9,654$ $\text{O} \quad 25,783$
Dieselbe, wasser- haltig	— —	$\dot{\text{H}}\bar{\text{V}}\text{I} = 1276,0$	$\bar{\text{V}}\text{I} \quad 91,185$ $\dot{\text{H}} \quad 8,815$
Angelikasäure	MEYER und ZENNER	$\text{C}^{10}\text{H}^7\text{O}^3 = 1438,56$	$\text{C} \quad 65,978$ $\text{H} \quad 7,673$ $\text{O} \quad 26,349$
Dieselbe, krystalli- sirt	— —	$\dot{\text{H}}\bar{\text{A}}\text{ng} = 1251,04$	$\bar{\text{A}}\text{ng} \quad 91,002$ $\dot{\text{H}} \quad 8,998$
Eichengerbsäure, wasserleer	BERZELIUS und PELOUZE	$\text{C}^{18}\text{H}^6\text{O}^9 = 2327,04$	$\text{C} \quad 58,106$ $\text{H} \quad 3,218$ $\text{O} \quad 38,676$
Dieselbe	LIEBIG und BÜCHNER	$\text{C}^{18}\text{H}^5\text{O}^9 = 2314,56$	$\text{C} \quad 58,420$ $\text{H} \quad 2,696$ $\text{O} \quad 38,884$
Dieselbe, bei + 100°C. getrocknet	BERZELIUS	$\text{C}^{18}\text{H}^9\text{O}^{12} = 2664,48$	$\text{C} \quad 50,748$ $\text{H} \quad 4,216$ $\text{O} \quad 45,036$
Dieselbe	LIEBIG	$\text{C}^{18}\text{H}^8\text{O}^{12} = 3 \dot{\text{H}} +$ $\text{C}^{18}\text{H}^5\text{O}^9 = 2652,0$	$\text{C} \quad 50,986$ $\text{H} \quad 3,765$ $\text{O} \quad 45,249$
Gallussäure, bei + 120°C. getrocknet	PELOUZE und LIEBIG	$\text{C}^7\text{H}^3\text{O}^5 = 1063,28$	$\text{C} \quad 49,454$ $\text{H} \quad 3,521$ $\text{O} \quad 47,025$

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Brenzgallussäure	Dieselben	$C^6H^3O^3 = 788,46$	C 57,187 H 4,750 O 38,063
Gallhuminsäure, Melangallsäure	PELOUZE	$C^{12}H^3O^3 = 1238,88$	C 72,762 H 3,022 O 24,216
Dieselbe, wasser- haltig	— —	$\dot{H} + C^{12}H^3O^3 = 1354,36$	$\overline{GHn}$ 94,677 $\dot{H}$ 8,323
Ellagsäure	WÖHLER und MERKLEIN	$C^{14}H^2O^7 = 1776,64$	C 59,195 H 1,405 O 39,400
Catechugerbsäure Catechusäure	PELOUZE SVANBERG	$C^{18}H^9O^8?$ $C^{15}H^5O^5 = 1689,2$	C 66,706 H 3,694 O 29,600
Dieselbe, bei + 100°C. getrocknet	— —	$\dot{H}Cat = 1804,68$	$\overline{Cat}$ 93,758 $\dot{H}$ 6,242
Catechumin - oder Japonsäure	Derselbe	$C^{12}H^4O^4 = 1354,36$	C 66,706 H 3,694 O 29,600
Dieselbe, bei + 100°C. getrocknet Brenzcatechusäure	— — ZWENGER	$\dot{H} + C^{12}H^4O^4 = 1463,84$ $C^6H^2O = 575,86$	$\dot{H}$ 7,684 C 78,294 H 4,336 O 17,370
Chinovasäure	SCHNEDERMANN	$C^{38}H^{29}O^9 = 4416,58$	C 69,345 H 8,792 O 21,863
Rutinsäure	BORNTRÄGER	$C^{12}H^6O^6 = 1576,32$	C 57,187 H 4,750 O 38,063
Dieselbe, wasser- haltig	— —	$C^{12}H^8O^8 = 2 \dot{H} +$ $C^{12}H^6O^6 = 1804,28$	C 50,044 H 5,543 O 44,413
Aesculinsäure, scharf getrocknet, jedoch wasser- haltig	H. TROMMSDORFF	$C^{16}H^9O^{10}$	C 51,936 H 4,853 O 43,211
Saponinsäure	FREMY	$C^{26}H^{23}O^{12} = 3440,46$	C 56,774 H 8,344 O 34,882
Santonsäure, San- tonin	C 72,762 ETTLING H 7,478 und O 19,760 LAUBEN- HEIMER	C^5H^3O	C 73,211 H 7,297 O 19,492
Anemonsäure, Ane- monin	ETTLING	$C^{15}H^6O^6 = 1804,68$	C 62,541 H 4,156 O 33,303

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Pikrotoxinsäure	REGNAULT	$C^{12}H^7O^5 = 1488,8$	C 60,549 H 5,867 O 33,584
Rhabarbersäure, Rhein, Chrysophansäure	DOEPPING und SCHLOSSBERGER	$C^{10}H^4O^3 = 1100,04$	C 68,222 H 4,533 O 27,245
Usnesäure	KNOP	$C^{38}H^{17}O^{14} = 4466,72$	C 63,908 H 4,749 O 31,343
Lecanorsäure, Lecanorin	SCHUNK	$C^{18}H^8O^8 = 2252,00$	C 60,043 H 4,433 O 35,524
Dieselbe, krystallisirt	— —	$\dot{H} + C^{18}H^8O^8 = 2364,48$	$\dot{H}$ 4,757
Orcin	Derselbe	$C^{16}H^9O^5 = 1814,24$	C 66,249 H 6,191 O 27,560
Dasselbe, bei + 400°C. getrocknet	— —	$C^{16}H^{11}O^7 = 2 \dot{H} + C^{16}H^9O^5$	C 58,944 H 6,732 O 34,327
			oder Orcin 87,792 $\dot{H}$ 12,208
Parellsäure	SCHUNK	$C^{21}H^7O^9 = 2564,88$	C 61,504 H 3,406 O 35,090
Dieselbe, krystallisirt	— —	$\dot{H} + C^{21}H^7O^9 = 2677,36$	$\dot{H}$ 4,2
Roccellsäure, bei + 422°C. getrocknet	C 67,174 LIEBIG H 10,642 O 22,184	$C^{16}H^{15}O^4 = 1789,12$	C 67,180 H 10,463 O 22,357
Cetrarsäure, Cetrarin	KNOP und SCHNEDERMANN	$C^{34}H^{16}O^{15} = 4253,76$	C 60,05 H 4,69 O 35,26
Lichensterinsäure	Dieselben	$C^{29}H^{24}O^5 = 2798,0$	C 73,152 H 10,058 O 16,790
Dieselbe, krystallisirt	C 54,13 H 4,62 O 41,25	$\dot{H} + C^{29}H^{24}O^5 = 2910,48$	$\dot{H}$ 3,63
Carminsäure	DE LA RUE	$C^{28}H^{14}O^{16} = 3878,08$	C 54,237 H 4,505 O 41,258

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
<i>a. Säuren, welche Verwandlungs- producte von Pflanzenstoffen sind.</i>			
Bittermandelsäure, Mandelsäure	LIEBIG	$C^{16}H^{70}O^5 = 1789,28$	C 67,173 H 4,882 O 27,945
Dieselbe, bei + 100°C. getrocknet	— —	$\dot{H} + C^{16}H^{70}O^5 = 1904,76$	$\dot{H}$ 5,915
Opiansäure	WÖHLER	$C^{20}H^{90}O^9 = 2544,72$	C 59,744 H 4,467 O 35,789
Dieselbe, krystal- lisirt	— —	$\dot{H}Op = 2627,20$	$\dot{H}$ 4,218 Op 95,782
Zuckersäure, isome- risch mit der Schleimsäure	— —	$C^6H^{40}O^7 = 1200,64$	C 37,540 H 4,158 O 58,302
Schleimsäure, kry- stallisirt	— —	$\dot{H}Mu = 1313,12$	$\dot{H}$ 8,566
Brenzschleimsäure	— —	$C^{10}H^{30}O^5 = 1288,64$	C 58,294 H 2,905 O 38,804
Dieselbe, krystal- lisirt	— —	$\dot{H}pMu = 1404,12$	$\dot{H}$ 8,028
Korksäure	C 61,90 BUSSY H 7,67 O 30,43	$C^8H^6O^3 = 975,84$	C 64,584 H 7,673 O 30,743
Dieselbe, wasser- haltig	— —	$\dot{H}Sub = 1088,32$	$\dot{H}$ 10,335
Kamphersäure	C 66,04 LAURENT H 7,88 O 26,11	$C^{10}H^{70}O^3 = 1138,56$	C 65,978 H 7,673 O 26,349
Dieselbe, wasser- haltig	— —	$\dot{H}Cam = 1254,04$	$\dot{H}$ 8,991
Terebinsäure	BROMEIS	$C^{14}H^{90}O^7 = 1864,00$	C 56,420 H 6,026 O 37,554
Dieselbe, krystal- lisirt	— —	$\dot{H} + C^{14}H^{90}O^7 = 1976,48$	$\dot{H}$ 5,691
Brenzterebinsäure	— —	$C^{12}H^{90}O^3 = 1313,76$	C 68,615 H 8,550 O 22,835
Dieselbe, wasser- haltig	— —	$\dot{H} + C^{12}H^{90}O^3 = 1426,24$	$\dot{H}$ 7,886

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Dragonsäure	LAURENT	$C^{16}H^{70}O^5 = 1789,28$	C 67,174 H 4,882 O 27,944
Dieselbe, krystal- lisirt	— —	$\dot{H} + C^{16}H^{70}O^3 = 1904,76$	$\dot{H}$ 5,915
Naphthalinsäure	Derselbe	$C^8H^{20}O^3 = 925,92$	C 64,904 H 2,696 O 32,400
Anilsalpetersäure, Indigsäure oder Indigsalpetersäure	C 48,23 DUMAS H 2,76 N 7,73 O 44,28	$C^{14}H^4NO^9 =$ $C^{14}H^4O^4 + \ddot{N} = 2476,66$	C 48,316 H 2,293 N 8,043 O 44,348
Dieselbe, bei + 120°C. getrocknet	— —	$\ddot{H}\ddot{N} + C^{14}H^4O^4 = 2289,14$	$\dot{H}$ 4,914
Pikrinsalpetersäure, Kohlenstickstoff- säure	DUMAS	$C^{12}H^{2N^3}O^{13} = \ddot{N} +$ $C^{12}H^{2N^2}O^8 = 2754,58$	C 32,764 H 0,907 N 49,086 O 47,246
Dieselbe, krystal- lisirt	— —	$\ddot{H}\ddot{N} + C^{12}H^{2N^2}O^8 = 2864,06$	pk $\ddot{r}\ddot{N}$ 96,073 $\dot{H}$ 3,927
Amygdalinsäure	WÖHLER und LIEBIG	$C^{40}H^{26}O^{24} = 5729,28$	C 52,446 H 5,663 O 44,891
Asparaginsäure	PELOUZE und BOUTROND	$C^8H^6NO^6 = 1450,9$	C 44,420 H 5,164 N 12,065 O 44,354
Dieselbe	LIEBIG	$C^8H^5NO^6 = 1438,42$	C 44,780 H 4,338 N 12,170 O 44,712
Glucinsäure	MULDER	$C^8H^5O^5 = 1163,36$	C 51,657 H 5,364 O 42,979
Apoglucinsäure	Derselbe	$C^{18}H^9O^8 = 2264,48$	C 59,712 H 4,960 O 35,328
Glycersäure	GOTTLIEB	$C^6H^5O^3 = 813,12$	C 55,431 H 7,674 O 36,895
Kampholsäure	DELALANDE	$C^{20}H^{17}O^3 = 2014,56$	C 74,577 H 10,532 O 44,891
Dieselbe, krystal- lisirt	— —	$\dot{H} + C^{20}H^{17}O^3 = 2427,04$	Cam 94,712 $\dot{H}$ 5,288

<i>Name.</i>	<i>Analyse.</i>	<i>Formel.</i>	<i>Rechnung.</i>
b. Fette Säuren.			
Margarinsäure	VARRENTRAPP	$C^{34}H^{33}O^3 = 3265,92$	C 78,204 H 42,640 O 9,486
Dieselbe, krystal- lisirt	— —	$\dot{H}\bar{M}gr = 3378,40$	$\bar{M}gr$ 96,674 $\dot{H}$ 3,329
Talgsäure, Stearin- säure	REDTENBACHER	$C^{68}H^{66}O^5 = 6434,84$	C 79,420 H 42,806 O 7,774
Dieselbe, krystal- lisirt	— —	$\dot{H}^2\bar{S}tr = 6656,80$	$\bar{S}tr$ 96,624 $\dot{H}$ 3,379
Oelsäure	GOTTLIEB	$C^{36}H^{33}O^3 = 3446,46$	C 79,462 H 42,056 O 8,782
Dieselbe, wasser- haltig	— —	$\dot{H}\bar{O}l = 3528,64$	$\bar{O}l$ 96,812 $\dot{H}$ 3,488
Ricinstearinsäure	BUSSY und LECANU	$C^{35}H^{32}O^7$	C 70,545 H 40,744 O 48,774
Ricinsäure	Dieselben	$C^{35}H^{28}O^6$	C 73,469 H 9,765 O 46,766
Ricinölsäure	Dieselben	$C^{36}H^{33}O^5 = 3646,20$	C 74,784 H 44,389 O 43,827
Dieselbe Palmstearinsäure	SAALMÜLLER STENHOUSE	$C^{38}H^{35}O^5$ $C^{32}H^{31}O^3 = 3090,72$	C 77,776 H 42,517 O 9,707
Dieselbe, wasser- haltig	— —	$\dot{H}\bar{P}lst. = 3203,48$	$\bar{P}lst.$ 96,488 $\dot{H}$ 3,542
Palmitonsäure	SCHWARZ	$C^{31}H^{30}O^3 = 3003,42$	C 77,543 H 42,467 O 9,990
Dieselbe, wasser- haltig	— —	$\dot{H}\bar{P}lt = 3445,60$	$\bar{P}lt$ 96,38 $\dot{H}$ 3,62
Cocosstearinsäure	BROMEIS	$C^{27}H^{26}O^3 = 2652,72$	C 76,459 H 42,232 O 44,309
Dieselbe, wasser- haltig	— —	$\dot{H}\bar{C}ost = 2765,20$	$\bar{C}ost$ 95,932 $\dot{H}$ 4,068

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Myristearinsäure	PLAYFAIR	$C^{28}H^{27}O^3 = 2740,32$	C 76,756 H 12,296 O 10,948
Dieselbe, wasser- haltig	— —	$\dot{H}\bar{M}st = 2852,80$	$\bar{M}st$ 96,057 $\dot{H}$ 3,943
Kockelstearinsäure	FRANCIS	$C^{35}H^{34}O^3 = 3353,52$	C 78,404 H 12,653 O 8,946
Dieselbe, krystal- lisirt	— —	$\dot{H}\bar{C}elst = 3466,0$	$\dot{H}$ 3,245
Laurostearinsäure	MARSSON	$C^{24}H^{23}O^3 = 2389,82$	C 75,44 H 12,01 O 12,55
Dieselbe, wasser- haltig	— —	$\dot{H}\bar{L}st. = 2502,40$	$\dot{H}$ 4,495
Cetylsäure	L. SMIDT	$C^{32}H^{31}O^3 = 3090,72$	C 77,776 H 12,547 O 9,707
Brenzölsäure, Fett- säure	REDTENBACHER	$C^{10}H^8O^3 = 1151,04$	C 65,263 H 8,673 O 26,064
Dieselbe, wasser- haltig	— —	$\dot{H} + C^{10}H^8O^3 = 1263,52$	$\dot{H}$ 8,902
Elaïdinsäure, iso- merisch mit Oel- säure	GOTTLIEB		
Eleinsäure	VARRENTAPP	$C^{32}H^{30}O^3 = 3078,24$	C 78,094 H 12,463 O 9,746
Dieselbe, krystalli- sirt	— —	$\dot{H}\bar{E}le = 3190,72$	$\bar{E}le$ 96,475 $\dot{H}$ 3,525
Sitinsäure, Oenanth- säure	LIEBIG und PELOUZE	$C^{14}H^{13}O^2 = 1413,92$	C 74,380 H 11,474 O 14,146
Dieselbe, wasser- haltig	— —	$\dot{H}\bar{S}it = 1526,4$	$\bar{S}it$ 92,634 $\dot{H}$ 7,369
c. Fette Basen.			
Lipyl oxyd	STENHOUSE	$C^3H^2O = 350,32$	C 64,330 H 7,125 O 28,545
Glycerin	PELOUZE	$C^6H^7O^5 = 4038,08$	C 43,449 H 8,445 O 48,166
Dasselbe, wasser- haltig	— —	$C^6H^8O^6 = 4150,56$	C 39,174 H 8,677 O 52,149

P. Fette und Harze.

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Wachs	C 81,44 HESS und H 13,37 van der O 5,19 VLIET	$C^{20}H^{20}O = 1852,00$	C 81,423 H 13,477 O 5,400
Palmwachs	C 73,37 BOUSSIN- H 12,44 GAULT O 14,49	$C^{20}H^{20}O^3 = 2052,00$	C 73,216 H 12,164 O 14,620
Wallrath	L. SMIDT	$C^{64}H^{64}O^4 = 6006,40$	C 80,043 H 13,297 O 6,660
Aethal	Derselbe	$C^{32}H^{33}O = \dot{H} +$ $C^{32}H^{32} = 2915,68$	C 82,445 H 14,125 O 3,430
Cholestearin, Gal- lenfett	REDTENBACHER	$C^{37}H^{32}O = 3278,80$	C 84,77 H 12,18 O 3,05
Amberfett	C 83,37 PELLE- H 13,32 TIER O 3,34	$C^{32}H^{33}O = 2915,68$	C 82,445 H 14,125 O 3,430
Geigenharz	C 79,27 BLAN- H 10,15 CHET O 10,58 u. SELL	$C^{20}H^{16}O^2 = 1902,08$	C 78,987 H 10,498 O 10,515
Dasselbe	C 79,74 LIEBIG H 9,82 O 10,44	$C^{20}H^{15}O^2 = 1889,60$	C 79,509 H 9,907 O 10,584
Harz aus dem Co- paivabalsam	C 79,26 H. ROSE H 10,15 O 10,59	$C^{20}H^{16}O^2 = 1902,08$	C 78,987 H 10,498 O 10,515
Pastoharz	C 71,5 BOUSSIN- H 10,0 GAULT O 18,5	$C^{10}H^8O^2 = 1054,04$	C 71,476 H 9,497 O 19,027
Elemi	C 85,59 MAR- H 11,59 CHAND O 2,82	$C^{40}H^{33}O = 3516,64$	C 85,445 H 11,711 O 2,844
Pyroxanthin, Ebla- nin	C 75,845 GREGORY H 5,547 O 18,608	$C^{21}H^9O^4 = 2089,84$	C 75,485 H 5,375 O 19,140

Q. Aetherische Oele.

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Terpenthinöl	C 88,42 BLAN- H 11,64 CHET u. SELL	$C^{10}H^8 = 854,04$	C 88,269 H 11,734
Terpenthinölhydrat, krystallisirt erstes	C 70,94 Dieselben H 12,05 O 17,04	$C^{10}H^8 + 2 \dot{H} = 1076,00$	C 69,844 H 11,599 O 18,587
Zweites Terpenthin- ölhydrat	C 63,8 DUMAS u. H 11,4 PELIGOT O 24,8	$C^{10}H^8 + 3 \dot{H} = 1188,48$	C 63,207 H 11,551 O 25,242
Chlorwasserstoff- saures Terpenthin- öl, künstlicher Kampher	C 70,20 BLAN- H 10,04 CHET u. Cl 19,48 SELL	$C^{20}H^{16} + HCl = 2170,32$	C 69,225 H 10,350 Cl 20,425
Wachholderbeeren- öl, isomerisch mit Terpenthinöl	BLANCHET	$C^{10}H^8 = 854,04$	C 88,269 H 11,734
Citronenöl	C 87,93 BLAN- H 11,57 CHET u. SELL	$C^5H^4 = 425,52$	C 88,269 H 11,734
Chlorwasserstoff- saures Citronenöl	C 57,78 Dieselben H 8,81 Cl 33,56	$C^{10}H^8 + HCl = 1319,28$	C 56,94 H 9,46 Cl 33,60
Flüchtiges Oel des Copaivabalsam, isomerisch mit Ci- tronenöl	Dieselben	$C^5H^4 = 425,52$	C 88,269 H 11,734
Bergamottöl	C 84,357 OHME H 11,409 O 7,234	$C^{60}H^{52}O^4 = 6(C^{10}H^8) + 4 \dot{H} = 5556,16$	C 84,121 H 11,680 O 7,199
Chlorwasserstoff- saures Bergamottöl	C 78,960 Derselbe H 10,791 Cl 8,338 O 1,911	$C^{60}H^{50}ClO = 6(C^{10}H^8) + HCl + \dot{H} = 5674,48$	C 79,429 H 10,996 Cl 7,812 O 1,763
Bergapten	C 67,17 Derselbe H 3,79 O 29,04	$C^{60}H^{20}O^{20} = 6(C^{10}H^3O^3) + 2 \dot{H} = 6756,80$	C 66,706 H 3,694 O 29,600
Nelkenöl	C 74,63 ETTLING H 8,15 O 17,22		

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Das indifferente Oel aus dem Nelkenöle	C 88,38 Derselbe H 11,77		
Das elektronegative Oel aus dem Nel- kenöle	C 72,63 Derselbe H 7,44 O 19,93	$C^{24}H^{15}O^5 = 2490,08$	C 72,402 H 7,518 O 20,080
Bittermandelöl; Benzoylwasser- stoff	C 79,438 LIEBIG H 5,756 und O 14,806 WÖHLER	$C^{14}H^6O^2 = C^{14}H^5O^2$ + H = 1326,56	C 79,278 H 5,645 O 15,077
Senföl	WILL	$C^8H^5NS^2 = 1239,92$	C 48,472 H 5,034 N 14,118 O 32,376
Zwiebelöl	WERTHEIM	$C^6H^5S = 713,87$	C 63,137 H 8,742 S 28,121

R. Stärke. Gummi. Zucker.

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Stärke	C 44,67 BRUNNER H 6,36 O 48,97	$C^{12}H^{10}O^{10} = 2026,24$	C 44,489 H 6,459 O 49,352
Inulin	WOSKRESSENSKY	$C^{24}H^{19}O^{14} = 3440,0$	C 52,409 H 6,893 O 40,698
Moosstärke, gleich mit der Kartoffelstärke	PAYEN	$C^{12}H^{10}O^{10} = 2026,24$	
Arabisches Gummi	C 42,682 BERZE- H 6,374 LIUS O 50,944	$C^{12}H^{11}O^{11} =$ $\dot{H}C^{12}H^{10}O^{10} = 2438,72$	C 42,449 H 6,449 O 51,432
Dasselbe, bei + 430°C. getrocknet oder mit Bleioxyd verbunden	C 44,98 MULDER H 6,00 O 49,02	$C^{12}H^{10}O^{10} = 2026,24$	C 44,489 H 6,459 O 49,352
Rohrzucker, isomerisch mit Stärke	C 44,99 BERZE- H 6,44 LIUS O 48,60	$C^{12}H^{10}O^{10} = 2026,24$	C 44,489 H 6,459 O 49,352
Derselbe, geschmolzen, Caramel, oder mit Bleioxyd verbunden	PELIGOT	$C^{12}H^9O^9 = 1943,76$	C 47,402 H 5,870 O 47,028
Traubenzucker, Stärkezucker, Honigzucker und Harnzucker	C 36,7 PELIGOT H 7,3 O 56,0	$C^{12}H^{14}O^{14} =$ $\dot{H}^2C^{12}H^{10}O^{10} + 2\dot{H} = 2476,46$	C 36,404 H 7,056 O 56,540
Traubenzucker in der krystallisirten Verbindung mit Kochsalz	C 40,452 BRUNNER H 6,709 O 52,839	$C^{12}H^{12}O^{12} =$ $\dot{H}^2C^{12}H^{10}O^{10} = 2254,20$	C 40,043 H 6,652 O 53,305
Mannazucker	LEUCHTWEISS	$C^6H^7O^6 = \dot{H}^2C^6H^5O^4 = 4438,08$	C 39,605 H 7,675 O 52,720
Derselbe in der Verbindung mit Bleioxyd	— —	$\dot{Pb}^2(C^6H^5O^4) = 943,42$	C 49,360 H 6,834 O 43,806

S. Weinspiritus. Aether. Holzspiritus. Holzäther.

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Wasserfreier Wein- geist, absoluter Al- kohol	C 52,37 DUMAS u. H 43,34 BOULLAY O 34,32	$C^4H^6O^2 = HC^4H^5O$ $= 575,36$	C 52,225 H 43,044 O 34,764
Aether, Aethyloxyd	C 65,05 Dieselben H 43,85 O 24,10	$C^4H^5O = HC^4H^4$ $= 462,88$	C 64,945 H 43,484 O 24,604
Schwefelweinsäure, saures schwefel- saures Aethyl- oxyd	— —	$C^4H^5O\ddot{S} + H\ddot{S}$	
Schwefelsaures Aethyloxyd - Kali	— —	$C^4H^5O\ddot{S} + K\ddot{S}$	
Neutrales schwefel- saures Weinöl	HENNEL, SERULLAS und LIEBIG	$C^3H^4\ddot{S} + C^4H^5O\ddot{S}$	
Aetherol und Aetherin	LIEBIG	$C^4H^4 = 350,40$	C 85,753 H 44,247
Salpetersaures Aethyloxyd	MILLON	$C^4H^5O\ddot{N} = 4437,94$	C 26,406 H 5,484 N 45,384 O 52,726
Salpetrigsaures Aethyloxyd	C 32,69 DUMAS H 6,85 und N 49,00 BOULLAY O 44,46	$C^4H^5O\ddot{N} = 937,94$	C 32,036 H 6,653 N 48,664 O 42,647
Oxalsaures Aethyl- oxyd, Oxaläther	C 49,64 Dieselben H 6,62 O 43,77	$C^4H^5O\ddot{C} = 943,12$	C 49,360 H 6,834 O 43,806
Essigsaures Aethyl- oxyd, Essigäther	C 53,95 Dieselben H 8,72 O 37,33	$C^4H^5O\ddot{A}c = 1100,80$	C 54,593 H 9,070 O 36,337
Basisch essigsaures Aethyloxyd, Acetal	C 59,73 LIEBIG H 44,58 O 28,69	$C^{12}H^{15}O^3\ddot{A}c =$ $3(C^4H^5O) + C^4H^3O^3$ $= 2026,56$	C 59,308 H 44,085 O 29,607
Aceton	— —	$C^3H^3O = 362,80$	C 62,447 H 40,320 O 27,563
Ameisensaures Aethyloxyd, Amei- senäther	LIEBIG	$C^4H^5O\ddot{F}o = C^4H^5O$ $+ C^2HO^3 = 925,60$	C 48,695 H 8,090 O 43,245
Schwefeläthyl	ZEISE	$C^4H^5S = 563,63$	C 53,344 H 44,074 S 35,648

Name.	Analyse.	Formel.	Rechnung.
Schwefelwasserstoff-Schwefeläthyl, Mercaptan	C 39,26 Derselbe H 9,63 S 54,11	$C^4H^5S + HS = 776,86$	C 38,679 H 9,639 S 54,682
Schwefeläthyl-Schwefelkalium	Derselbe	$C^4H^5S + KS$	
Telluräthyl	Te 68,75 WÖHLER	$C^4H^5Te = 1164,64$	C 25,800 H 5,358 Te 68,842
Aethylchlorür, leichter Salzäther, Chlorwasserstoffäther	— —	$C^4H^5Cl = C^4H^4 + HCl = 806,46$	C 37,273 H 7,744 Cl 54,986
Aethylbromür, C ⁴ H ⁵ Br	Aethyljodür, C ⁴ H ⁵ I	Aethylcyanür, C ⁴ H ⁵ Cy	
Elaylchlorür, Chloräther, schwerer Salzäther	C 24,48 REGNAULT H 4,04 Cl 74,28	$C^2H^2Cl = 618,48$	C 24,294 H 4,036 Cl 74,673
Elaylbromür, C ² H ² Br	Elayljodür, C ² H ² I		
Holzspiritus, Holzalkohol	C 37,7 DUMAS u. H 42,5 PELIGOT O 49,8	$C^2H^4O^2 = C^2H^3O + H = 400,46$	C 37,545 H 42,475 O 49,980
Holzäther, Methyl-oxyd	Dieselben	$C^2H^3O = C^2H^2 + H = 287,68$	C 52,224 H 43,045 O 34,764
Schwefelsaures Methyl-oxyd	Dieselben	$C^2H^3O\ddot{S} = 788,43$	C 49,056 H 4,749 O 42,683 S 63,512
Saures schwefelsaures Methyl-oxyd	— —	$C^2H^3O\ddot{S} + H\ddot{S}$	
Schwefelsaures Methyl-oxyd - Kali	— —	$C^2H^3O\ddot{S} + K\ddot{S}$	
Salpetersaures Methyl-oxyd	— —	$C^2H^3O\ddot{N} = 962,74$	C 45,605 H 3,889 N 48,483 O 62,323
Oxalsaures Methyl-oxyd	C 44,24 DUMAS H 5,24 und O 53,52 PELIGOT	$C^4H^3O^4 = C^2H^3O\ddot{C} = 737,92$	C 40,720 H 5,074 O 54,206
Essigsaures Methyl-oxyd, Mesit	C 49,2 Dieselben H 8,3 O 42,5	$C^6H^6O^4 = C^2H^3O + C^4H^3O^3 = 925,60$	C 48,695 H 8,090 O 43,215
Ameisensaures Methyl-oxyd	C 40,6 Dieselben H 6,8 O 52,6	$C^4H^4O^4 = C^2H^3O + C^2HO^3 = 750,40$	C 40,043 H 6,652 O 53,305
Basisch ameisen-saures Methyl-oxyd, Formal	— —	$C^8H^{10}O^6 = 3(C^2H^3O) + C^2HO^3 = 1325,76$	C 45,330 H 9,443 O 45,257
Schwefelmethyl, C ² H ³ S. Schwefelwasserstoff-Schwefelmethyl, C ² H ³ S + HS. Methylchlorür, C ² H ³ Cl. Methyljodür, C ² H ³ J.			



Fuchs

Dulk, Friedrich Philipp,

Synoptische Tabellen über die Atomgewichte der einfachen und mehrerer
zusammengesetzter Körper und über das Verhältniss der Bestandtheile der
letzteren

Leipzig 1848

Chem. 83 um

urn:nbn:de:bvb:12-bsb10072397-0